

Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11)

EP 0 775 706 A2

(12)

# EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(43) Veröffentlichungstag:  
28.05.1997 Patentblatt 1997/22

(51) Int Cl.<sup>6</sup>: C07F 5/02, C08F 2/50,  
G03F 7/029, C07F 7/08,  
C07F 17/02

(21) Anmeldenummer: 96810802.7

(22) Anmeldetag: 15.11.1996

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL

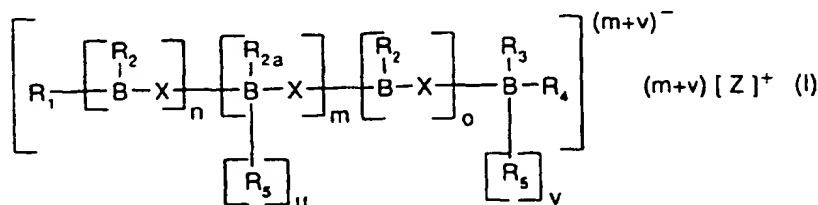
(30) Priorität: 24.11.1995 CH 3341/95

(71) Anmelder: Ciba Specialty Chemicals Holding Inc.  
4057 Basel (CH)

(72) Erfinder:  
• Cunningham, Allan Francis  
1723 Marly (CH)  
• Kunz, Martin  
79588 Efringen-Kirchen (DE)  
• Kura, Hisatoshi  
Takarazuka, Hyogo 665 (JP)

(54) Borat Photoinitiatoren aus Polyboranen

(57) Verbindungen der Formel I



worin n und o für eine Zahl von 0 bis 50 stehen, m eine Zahl von 1-50 ist, u und v 0 oder 1 sind, wobei mindestens einer der Indices u oder v 1 bedeutet, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>2a</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> z.B. unabhängig voneinander aromatische Kohlenwasserstoffe stehen, R<sub>5</sub> wenn n und o für die Zahl 0 stehen, z.B. C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl bedeutet und wenn n und/oder o grösser als 0 sind oder wenn n und o für die Zahl 0 stehen und gleichzeitig nur ein Index u oder v 1 bedeutet, kann R<sub>5</sub> zusätzlich z.B. für einen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>2a</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> oder R<sub>5</sub> einen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt, X z.B. C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen, Phenylen, Biphenylen usw. ist und Z für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, sind geeignet als Photoinitiatoren, sowohl die Verbindungen als solche, als auch ihre Kombination mit Farbstoffen oder anderen Elektronenakzeptoren. Ausserdem besitzen die Polyboranvorstufen dieser Borate zusammen mit Boratsalzen photo-initiierende Eigenschaften.

EP 0 775 706 A2

BEST AVAILABLE COPY

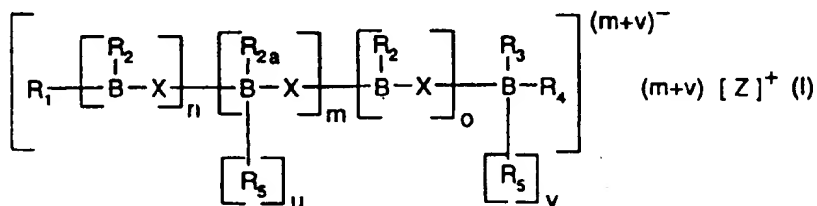
## Beschreibung

Die Erfindung betrifft Mono- und Polyborat-Verbindungen, hergeleitet aus Polyboranen, deren Verwendung als Photoinitiatoren allein und in Kombination mit Coinitiatoren bzw. Elektronenakzeptoren, die Verwendung von Polyboranen in Kombination mit Coinitiatoren bzw. Elektronendonoren als Photoinitiatoren, sowie photopolymerisierbare Zusammensetzungen enthaltend die erfindungsgemässen Photoinitiatoren.

Monoborat-Verbindungen in Verbindung mit ionischen Farbstoffen, sind im Stand der Technik als Photoinitiatoren beschrieben. So offenbaren beispielsweise die US Patente 4,772,530, 4,772,541 und 5,151,520 einkernige Triarylalkylborat-anionen mit kationischen Farbstoffen, wie z.B. Cyaninen, Rhodaminen usw., als Gegenionen. Diese Verbindungen werden als Photoinitiatoren eingesetzt. Im US Patent 4,954,414 werden kationische Übergangsmetallkomplexe zusammen mit Triarylalkylborat-anionen in photopolymerisierbaren Zusammensetzungen verwendet. Bekannt ist auch aus dem US Patent 5,055,372 die Verwendung von quarternären Ammoniumverbindungen, wie z.B. Tetramethylammonium, Pyridinium, Cetylpyridinium usw., als kationische Gegenionen zum Triarylalkylborat. In dieser Publikation werden die Borate in Verbindung mit aromatischen Keton-initiatorverbindungen in photohärtbaren Materialien eingesetzt. H. Holzapfel, P. Nenning und O. Wildner beschreiben in Z. Chem. 6 (1966), 34 die Herstellung des Natrium-Phenylborates von 1,4-Bis(diphenylboryl)-benzol. In Z. Chem. 6 (1966), 435 veröffentlichten H. Holzapfel, P. Nenning und H. Stirn die Herstellung der entsprechenden Bisphenyl-borate und die entsprechenden naphthyl-substituierten Verbindungen. Im US Patent 3,311,662 sind Polyborate beschrieben, die als Fungizide und Bakterizide eingesetzt werden. Polyboratverbindungen als Photoinitiatoren sind in keiner dieser Schriften offenbart.

In der Technik besteht für den umfangreichen Anwendungsbereich von Photoinitiatoren ein Bedarf an reaktiven Verbindungen. Bei den bisher aus dem Stand der Technik bekannten Photohärtungsverfahren mit Borat-Verbindungen ist die Zugabe von Farbstoffen oder Coinitiatoren zwingend erforderlich. Besonders interessant sind jedoch Verbindungen, die als solche Initiatoren sind, sodass der Zusatz von Coinitiatoren nicht zwingend erforderlich ist.

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, dass Verbindungen der Formel I



worin

n und o für eine Zahl von 0 bis 50 stehen,

m eine Zahl von 1-50 ist,

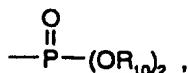
u und v 0 oder 1 sind, wobei mindestens einer der Indices u oder v 1 bedeutet,

$R_1, R_2, R_{2a}, R_3$  und  $R_4$  unabhängig voneinander für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1-C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

p 0, 1 oder 2 ist;

q 0 oder 1 ist;

$R_5$ ,  $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_3-C_{12}$ -Cycloalkyl,  $C_2-C_8$ -Alkenyl, Phenyl- $C_1-C_6$ -Alkyl oder Naphthyl- $C_1-C_3$ -Alkyl bedeutet; wobei die Reste  $C_1-C_{12}$ -Alkyl,  $C_3-C_{12}$ -Cycloalkyl,  $C_2-C_8$ -Alkenyl, Phenyl- $C_1-C_6$ -Alkyl oder Naphthyl- $C_1-C_3$ -Alkyl unsubstituiert oder mit  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,



$SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind, oder  $R_5$  für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff steht, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit  $C_1-C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind,

wobei mindestens einer der Reste  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  oder  $R_5$  einen in ortho-Stellung zu der Bindung zum Boratom substituierten Phenylrest oder anderen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt,

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $\text{COOR}_{7a}$ ,  $\text{OH}$ ,  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $\text{C}_1\text{-C}_6$ -Alkyl,  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $\text{C}_1\text{-C}_6$ -Alkyl,  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $\text{C}_1\text{-C}_6$ -Alkyl sind,  $R_{7a}$  für  $\text{C}_1\text{-C}_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $\text{C}_3\text{-C}_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

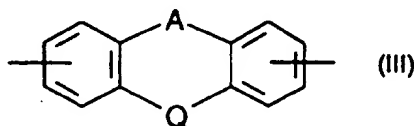
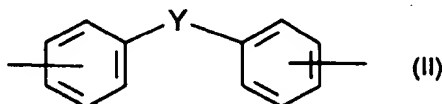
X  $\text{C}_1\text{-C}_{20}$ -Alkyl, welches unsubstituiert oder mit  $\text{OR}_6$ ,  $\text{S(O)}_p\text{R}_7$ ,  $\text{OS(O)}_2\text{R}_7$ ,  $\text{NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)OR}_6$ ,  $\text{C(O)NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)R}_{10}$ ,  $\text{SiR}_{11}\text{R}_{12}\text{R}_{13}$ ,  $\text{BR}_{14}\text{R}_{15}$ , Halogen oder  $\text{P(O)}_q\text{R}_{16}\text{R}_{17}$  substituiert ist bedeutet,

oder X  $\text{C}_1\text{-C}_{20}$ -Alkyl, welches durch eine oder mehrere Gruppen  $-\text{O}-$ ,  $-\text{S(O)}_p-$  oder  $-\text{NR}_{18}-$  unterbrochen ist, bedeutet,

oder X  $\text{C}_3\text{-C}_{12}$ -Cycloalkyl oder  $\text{C}_2\text{-C}_8$ -Alkenyl ist, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit  $\text{OR}_6$ ,  $\text{S(O)}_p\text{R}_7$ ,  $\text{OS(O)}_2\text{R}_7$ ,  $\text{NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)OR}_6$ ,  $\text{C(O)NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)R}_{10}$ ,  $\text{SiR}_{11}\text{R}_{12}\text{R}_{13}$ ,  $\text{BR}_{14}\text{R}_{15}$  oder Halogen substituiert sind, oder wobei diese Reste durch eine oder mehrere Gruppen  $-\text{O}-$ ,  $-\text{S(O)}_p-$  oder  $-\text{NR}_{18}-$  unterbrochen sind,

oder X für einen zweiwertigen aromatischen Kohlenwasserstoffrest steht, wobei dieser Rest unsubstituiert oder mit  $\text{C}_1\text{-C}_6$ -Alkyl,  $\text{OR}_6$ ,  $\text{S(O)}_p\text{R}_7$ ,  $\text{OS(O)}_2\text{R}_7$ ,  $\text{NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)OR}_6$ ,  $\text{C(O)NR}_8\text{R}_9$ ,  $\text{C(O)R}_{10}$ ,  $\text{SiR}_{11}\text{R}_{12}\text{R}_{13}$ ,  $\text{BR}_{14}\text{R}_{15}$  oder Halogen substituiert ist;

oder X für einen Rest der Formeln II oder III

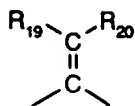


steht;

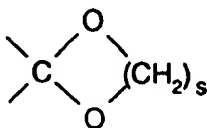
$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $\text{C}_3\text{-C}_{12}$ -Cycloalkyl sind;

$R_{18}$  eine der Bedeutungen von  $R_6$  hat oder Wasserstoff ist;

Y  $-(\text{CH}_2)_r-$ ,  $-\text{C(O)}-$ ,  $-\text{NR}_{18}-$ ,  $-\text{O}-$ ,  $-\text{S(O)}_p-$ ,  $-\text{CR}_{19}\text{R}_{20}-$ ,



oder



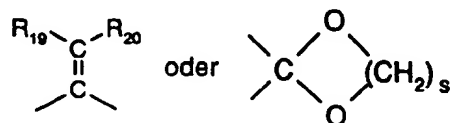
ist

r für 1, 2 oder 3 steht;

s für 2 oder 3 steht;

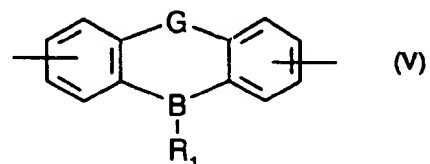
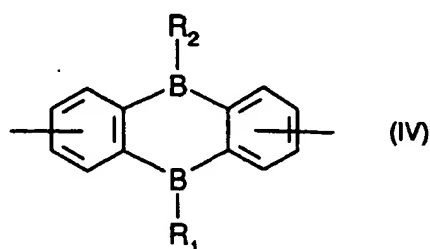
R<sub>19</sub> und R<sub>20</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder Phenyl sind oder R<sub>19</sub> und R<sub>20</sub> zusammen mit dem C-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

A und Q unabhängig voneinander eine Einfachbindung, -(CH<sub>2</sub>)<sub>r</sub>-, -CH=CH-, -C(O)-, -NR<sub>18</sub>-, -S(O)<sub>p</sub>-,



bedeuten;

oder die Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> oder X Brücken bilden, wobei Reste der Formeln (IV) oder (V)



entstehen, worin

G für -(CH<sub>2</sub>)<sub>1</sub>-, -CHCH-, -C(O)-, -NR<sub>18</sub>-, -O- oder -S(O)<sub>p</sub>- steht und

t 0, 1 oder 2 ist,

wobei die Reste der Formeln (II), (III), (IV) und (V) unsubstituiert sind oder an den aromatischen Ringen mit OR<sub>6</sub>, S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>, OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>, NR<sub>8</sub>R<sub>9</sub>, C(O)OR<sub>6</sub>, C(O)NR<sub>8</sub>R<sub>9</sub>, C(O)R<sub>10</sub>, SiR<sub>11</sub>R<sub>12</sub>R<sub>13</sub>, BR<sub>14</sub>R<sub>15</sub> oder Halogen substituiert sind und wobei an die Phenylringe der Formeln (II), (III), (IV) und (V) weitere Phenylringe anneliert sein können; mit der Massgabe, dass R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> nicht alle gleichzeitig 1-Naphthyl bedeuten, wenn X für Phenyl oder 4,4'-Biphenyl steht; und

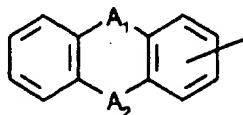
Z für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, insbesondere Alkalimetalle, Ammonium, Tetraalkylammonium, Sulfonium oder Phosphoniumverbindungen,

sich als Photoinitiatoren zur Photopolymerisation von ethylenisch ungesättigte Doppelbindungen enthaltenden Verbindungen eignen. Die Verbindungen der Formel I als solche sind überraschenderweise wirksam als Photoinitiatoren, auch ohne zusätzliche Coinitiatoren.

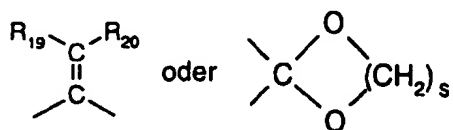
Die Boratverbindungen der Formel I sind dadurch gekennzeichnet, dass mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>-R<sub>5</sub> einen in ortho Stellung zu der Bindung zum Boratom substituierten Phenylring oder einen anderen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt. Unter Substitution in ortho Stellung wird hier allgemein eine Bindung in o-Position des Arylrings zum Borzentralatom, also z.B. auch ein annellierter Ring, verstanden. Gemäss dieser Definition sind damit auch einige mehrcyclische aromatische Kohlenwasserstoffe, wie z.B. Naphthyl, in o-Position zur Bindung zum Borzentralatom substituierte Ringe.

Aromatische Kohlenwasserstoffe, wie sie in den erfindungsgemässen Verbindungen enthalten sein können, können z.B. ein oder mehrere, insbesondere 1 oder 2, Heteroatome enthalten. Als Heteroatome kommen z.B. N, P, O

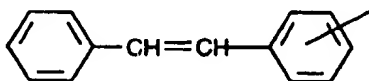
oder S, bevorzugt N oder O, in Frage. Beispiele für aromatische Kohlenwasserstoffreste sind: Phenyl,  $\alpha$ - und  $\beta$ -Naphthyl, Stilbenyl, Biphenyl, o-, m-, p-Terphenyl, Triphenylphenyl, Binaphthyl, Anthracyl, Phenanthryl, Pyrenyl, Furan-2-yl oder Furan-3-yl, Thiophen-2-yl oder Thiophen-3-yl, Pyridin-2-yl, oder Pyridin-3-yl, Chinolyl oder Isochinolyl. Ebenfalls geeignet sind aromatische Kohlenwasserstoffreste der Formel



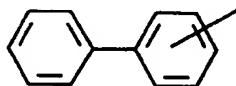
worin  $A_1$  und  $A_2$  unabhängig voneinander eine Einfachbindung,  $-(CH_2)_r$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C(O)-$ ,  $-NR_{18}-$ ,  $S(O)_p$ ,



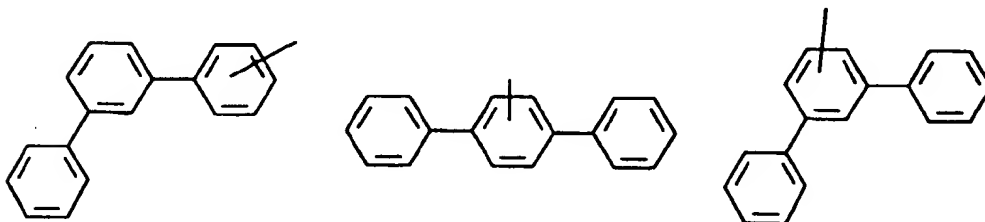
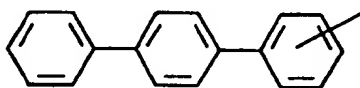
bedeuten;  $R_{19}$ ,  $R_{20}$ , r, s und p haben die oben angegebenen Bedeutungen. Beispiele dafür sind z.B. Anthracyl, Fluorenyl, Thianthryl, Xanthyl, Acridinyl, Phenaziny, Phenothiazinyl, Phenoxathiinyl, Phenoxazinyl. Stilbenyl ist

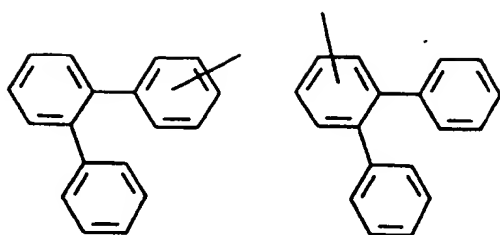


Biphenyl bedeutet

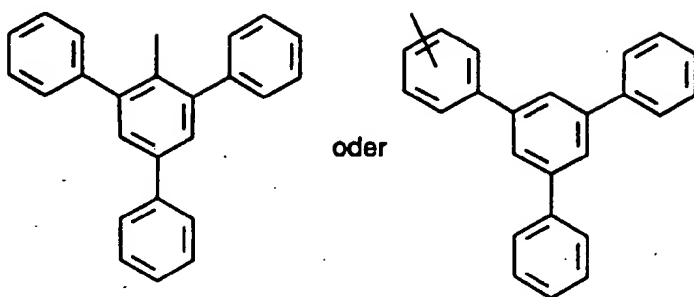


o-, m- oder p-Terphenyl sind

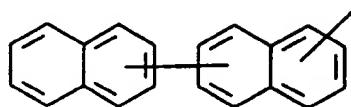




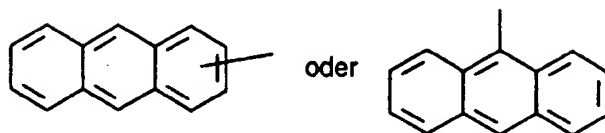
Triphenylphenyl bedeutet



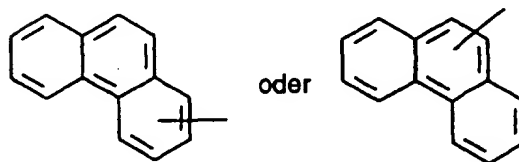
Binaphthyl ist



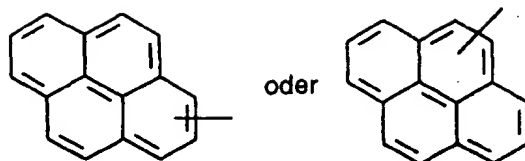
Anthracyl bedeutet



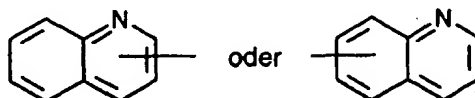
Phenanthryl steht für



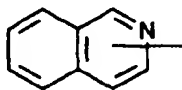
Pyrenyl bedeutet



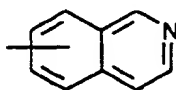
10 Furanyl ist Furan-2-yl oder Furan-3-yl. Thiophenyl bedeutet Thiophen-2-yl oder Thiophen-3-yl. Pyridinyl steht für Pyridin-2-yl, Pyridin-3-yl oder Pyridin-4-yl. Chinolinyl bedeutet



20 Isochinolinyl bedeutet



oder



35 Sind die Reste Phenyl, Stilbenyl, Biphenyl, o-, m- oder p-Terphenyl, Triphenylphenyl, Naphthyl, Binaphthyl, Anthracenyl, Phenanthryl, Pyrenyl, Ferrocenyl, Furanyl, Thiophenyl, Pyridinyl, Chinolinyl oder Isochinolinyl substituiert, so sind sie ein- bis vierfach, z.B. ein-, zwei- oder dreifach, insbesondere zwei- oder dreifach substituiert. Substituenten am Phenylring befinden sich vorzugsweise in 2- oder in 2,6- oder 2,4,6-Stellung des Phenylrings.

40 C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ist linear oder verzweigt und ist beispielsweise C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>- oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl. Beispiele sind Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, n-Butyl, sec-Butyl, iso-Butyl, tert-Butyl, Pentyl, Hexyl, Heptyl, 2,4,4-Trimethyl-pentyl, 2-Ethylhexyl, Octyl, Nonyl, Decyl oder Dodecyl. Beispielsweise sind R<sub>5</sub>-R<sub>15</sub> C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, insbesondere C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, vorzugsweise C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl.

C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl bedeutet z.B. Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cyclooctyl, Cyclododecyl, insbesondere Cyclopentyl und Cyclohexyl, vorzugsweise Cyclohexyl.

45 C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl-Reste können ein- oder mehrfach ungesättigt sein und sind beispielsweise Allyl, Methallyl, 1,1-Dimethylallyl, 1-Butenyl, 3-Butenyl, 2-Butenyl, 1,3-Pentadienyl, 5-Hexenyl oder 7-Octenyl, insbesondere Allyl.

Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl bedeutet z.B. Benzyl, Phenylethyl, α-Methylbenzyl, Phenylpentyl, Phenylhexyl oder α,α-Dimethylbenzyl, insbesondere Benzyl. Substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-alkyl ist ein- bis vierfach, z.B. ein-, zwei- oder dreifach, insbesondere zwei- oder dreifach am Phenylring substituiert.

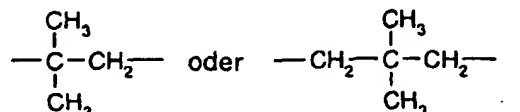
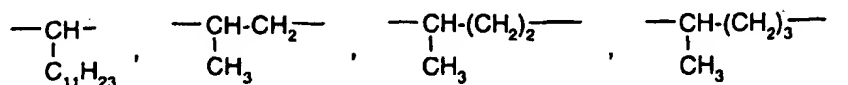
50 Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl ist beispielsweise Naphthylmethyl, Naphthylethyl, Naphthylpropyl oder Naphthyl-1-methylethyl, insbesondere Naphthylmethyl. Dabei kann sich die Alkyleinheit sowohl in 1- als auch in 2-Stellung des Naphthylrings befinden. Substituiertes Naphthyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl ist ein- bis vierfach, z.B. ein-, zwei- oder dreifach, insbesondere zwei- oder dreifach an den aromatischen Ringen substituiert.

55 C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy sind lineare oder verzweigte Reste und bedeuten z.B. Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, n-Butyloxy, sec-Butyloxy, iso-Butyloxy, tert-Butyloxy, Pentyloxy, Hexyloxy, Heptyloxy, 2,4,4-Trimethylpentyloxy, 2-Ethylhexyloxy, Octyloxy, Nonyloxy, Decyloxy oder Dodecyloxy, insbesondere Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, n-Butyloxy, sec-Butyloxy, iso-Butyloxy, tert-Butyloxy, vorzugsweise Methoxy.

Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom und Iod, insbesondere Fluor, Chlor und Brom, vorzugsweise Chlor und Fluor. Ist C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl ein oder mehrmals mit Halogen substituiert, so sind z.B. 1 bis 3 oder 1 oder 2 Halogensubstituenten

am Alkylrest.

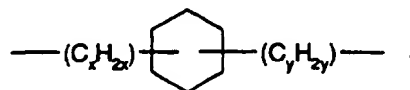
X als C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen ist lineares oder verzweigtes Alkylen wie z.B. Methylen, Ethylen, Propylen, 1-Methylethylen, 1,1-Dimethylethylen, Butylen, 1-Methylpropylen, 2-Methylpropylen, Pentylen, Hexylen, Heptylen, Octylen, Nonylen, Decylen, Dodecylen, Tetradecylen, Hexadecylen oder Octadecylen. Insbesondere ist X C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkylen, z.B. Ethylen, Decylen,



X als C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen, das ein oder mehrmals durch -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>- unterbrochen ist, ist beispielsweise 1-9, z.B. 1-7 oder 1 oder 2 mal durch -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>- unterbrochen. Es ergeben sich z.B. Struktureinheiten wie -CH<sub>2</sub>-O-CH<sub>2</sub>-, -CH<sub>2</sub>-S-CH<sub>2</sub>-, -CH<sub>2</sub>-N(CH<sub>3</sub>)-CH<sub>2</sub>-, -CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-O-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -[CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O]<sub>y</sub>-, -[CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O]<sub>y</sub>-CH<sub>2</sub>-, mit y = 1-9, -(CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>O)<sub>7</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-, -CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)-O-CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)- oder -CH<sub>2</sub>-CH(CH<sub>3</sub>)-O-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-. Mit -OR<sub>6</sub> substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen ist z.B.



C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkylen bedeutet z.B. Cyclopropylen, Cyclopentylen, Cyclohexylen, Cyclooctylen, Cyclododecylen, insbesondere Cyclopentylen und Cyclohexylen, vorzugsweise Cyclohexylen. C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkylen steht aber auch z.B. für Struktureinheiten wie z.B.



wobei x und y unabhängig voneinander 0-6 sind und die Summe von x+y ≤ 6 ist oder



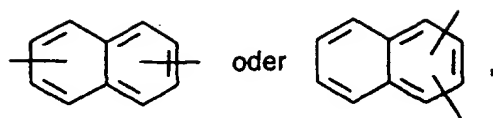
wobei x und y unabhängig voneinander 0-7 bedeuten und die Summe von x+y ≤ 7 ist.

C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylen kann ein oder mehrfach ungesättigt sein und ist z.B. Ethenylen, 1-Propenylen, 1-Butenylen, 3-Butenylen, 2-Butenylen, 1,3-Pentadienylen, 5-Hexenylen oder 7-Octenylen.

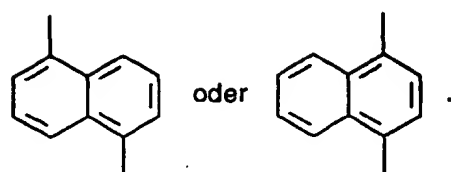
Zweiwertige aromatische Kohlenwasserstoffreste sind z.B. Phenylen, Stilbenylen, Biphenylen, o-, m- oder p-Terphenylen, Triphenylphenylen, Naphthylen, Binaphthylen, Anthracenylen, Phenanthrylen, Pyrenylen, Ferrocenylen, Furanylen, Thiophenylen, Pyridinylen, Chinolinylen oder Isochinolinylen.

Naphthylen steht für

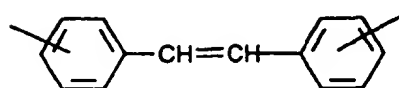




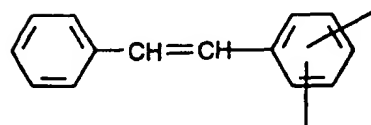
insbesondere für



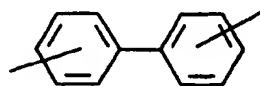
20 Stilbenylen ist



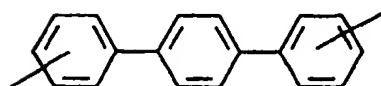
oder



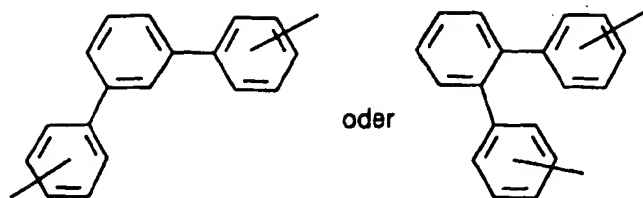
35 Biphenylen bedeutet



45 o-, m- oder p-Terphenylen sind



5

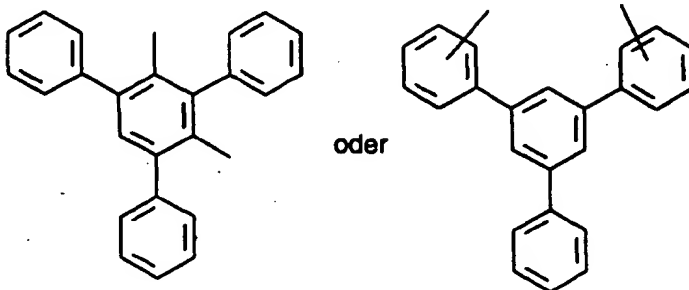


oder

10

Triphenylphenylen bedeutet

15



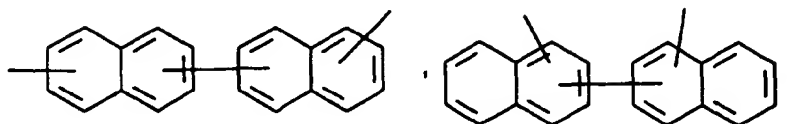
oder

20

25

Binaphthylen ist

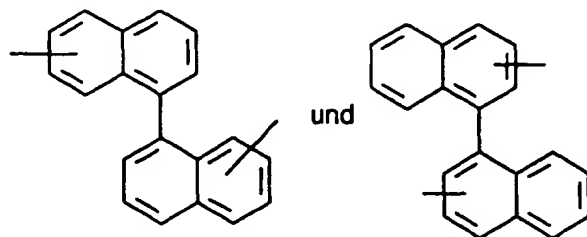
30



insbesondere

35

40

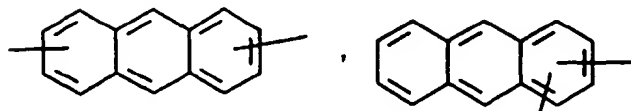


und

45

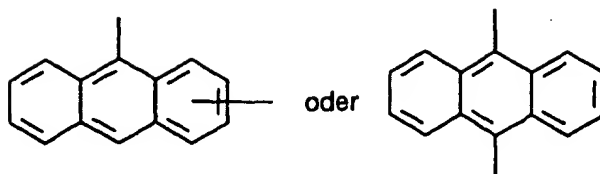
Anthracylen bedeutet

50



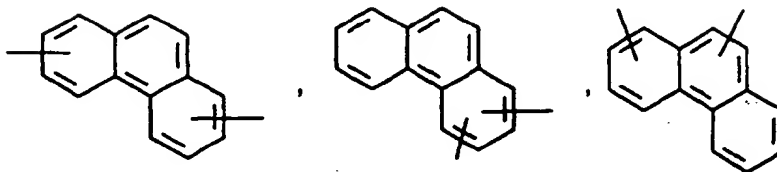
55

5



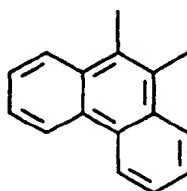
10 Phenanthrylen steht für

15



20 oder

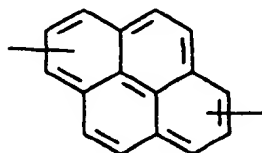
25



30

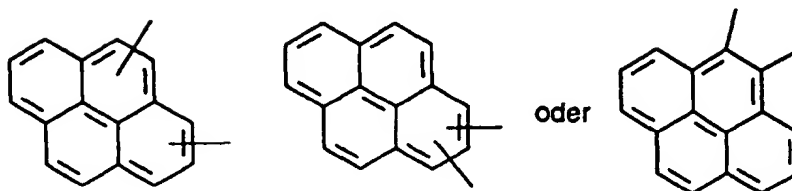
Pyrenylen bedeutet

35



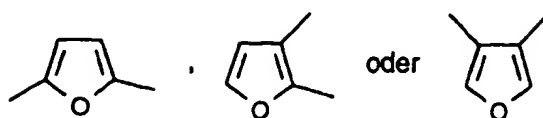
40

45



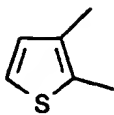
50 Furanylen ist

55

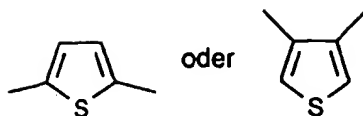


Thiophenylen bedeutet

5



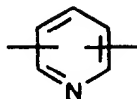
10



15

Pyridinylen steht für

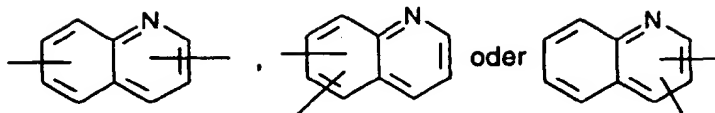
20



25

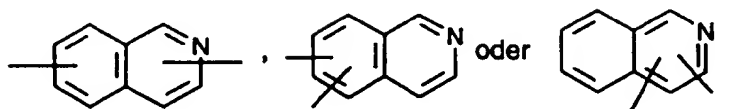
Chinolinylen bedeutet

30



Isochinolinylen bedeutet

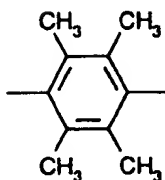
35



40

1,4-Duryl ist

45



50

Sind die Reste Phenylen, Stilbenylen, Biphenylen, o-, m- oder p-Terphenylen, Triphenylphenylen, Naphthylen, Binaphthylen, Anthracen, Phenanthrylen, Pyrenylen, Ferrocenylen, Furanylen, Thiophenylen, Pyridinylen, Chinolinylen oder Isochinolinylen substituiert, so sind sie ein- bis vierfach, z.B. ein-, zwei- oder dreifach, insbesondere ein- oder zweifach substituiert. Substituenten am 1,4-Phenylring befinden sich in 2-, 3-, 5- oder 6-Stellung, insbesondere in 2- oder 3-Stellung des Phenylrings. Substituenten am 1,3-Phenylring befinden sich in 2-, 4-, 5- oder 6-Stellung, insbesondere in 4- oder 5-Stellung des Phenylrings.

55

Als Gegenion  $Z^+$  zum negativen Borat in der Formel I sind Reste geeignet, welche positive Ionen bilden können.

Dies sind beispielsweise Alkalimetalle, insbesondere Lithium oder Natrium, quaternäre Ammoniumverbindungen, Farbstoffkationen oder kationische Übergangsmetallkoordinationskomplex-Verbindungen, insbesondere Ammonium oder Tetraalkylammonium. Beispiele für Tetraalkylammonium sind insbesondere Tetramethylammonium oder Tetra-  
 5 butylammonium, geeignet sind aber auch Trisalkylammoniumionen, z.B. Trimethylammonium. Geeignet sind Phosphonium- und Ammonium-gegenionen der Formeln  $+PR_wR_xR_yR_z$  und  $+NR_wR_xR_yR_z$ , wobei  $R_w, R_x, R_y, R_z$  unabhängig voneinander Wasserstoff, unsubstituiertes oder substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Phenyl oder Arylalkyl bedeuten. Substituenten für diese Alkyl-, Cycloalkyl-, Alkenyl-, Phenyl- oder Arylalkyl-Reste sind z.B. Halogenid, Hydroxy, Heterocycloalkyl (z.B. Epoxy, Aziridyl, Oxetanyl, Furanyl, Pyrrolidinyl, Pyrrolyl, Thiophenyl, Tetrahydrofuranyl, usw.), Dialkylamino, Amino, Carboxy, Alkyl- und Arylcarbonyl und Aryloxy- und Alkoxy-carbonyl.

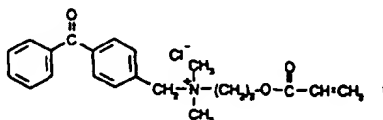
Der tetravalente Stickstoff kann auch Mitglied eines 5- oder 6-gliedrigen Ringes sein, wobei dieser Ring wiederum an andere Ringsysteme anneliert werden kann. Diese Systeme können auch zusätzliche Heteroatome enthalten, wie z.  
 10 B. S, N, O.

Der tetravalente Stickstoff kann auch Mitglied eines polycyclischen Ringsystemes sein, z.B. Azoniapropellan. Diese Systeme können auch weitere Heteroatome enthalten, wie z.B. S, N, O.

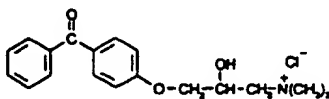
15 Ebenfalls geeignet sind Polyammonium- und Polyphosphoniumsalze, im besonderen die Bissalze, wobei die gleichen Substituenten wie oben für die "mono"-Verbindungen beschrieben sind, vorhanden sein werden können.

Die Ammonium- und Phosphoniumsalze können auch mit neutralen Farbstoffen (z.B. Thioxanthenen, Thioxan-  
 20 thonen, Coumarinen, Ketocoumarinen, usw.) substituiert werden. Solche Salze werden von der Reaktion von den mit reaktiven Gruppen (z.B. Epoxy, Amino Hydroxy, usw.) substituierten Ammonium- und Phosphoniumsalze mit geeigneten Derivate von neutralen Farbstoffen erhalten. Entsprechende Beispiele sind in der EP-A 224967 beschrieben (Quantacure QTX).

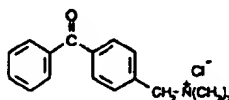
Ebenso können Ammonium- und Phosphoniumsalze auch mit farblosen Elektronenakzeptoren (z.B. Benzophe-  
 nonen) substituiert werden: Beispiele dafür sind Quantacure ABQ



Quantacure BPQ



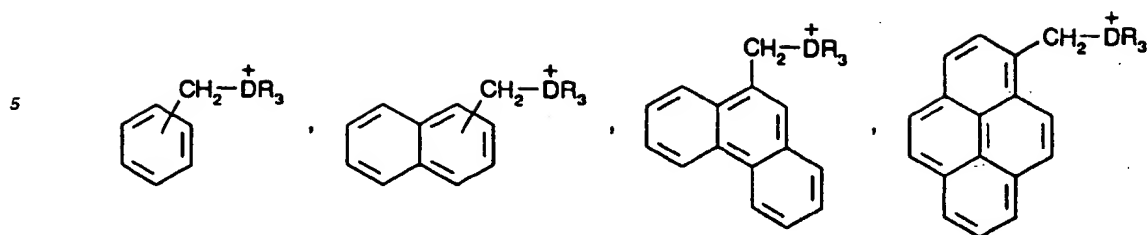
und Quantacure BTC



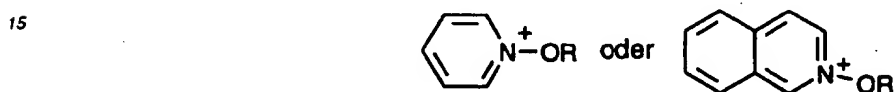
der Firma International Bio-Synthetics.

Weitere interessante quaternäre Ammoniumverbindungen sind z.B. Trimethylcetylammmonium oder Cetylpyridini-  
 50 um.

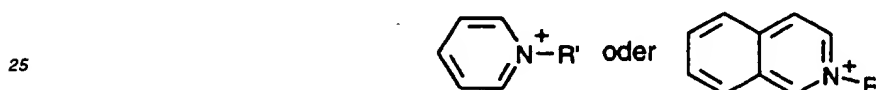
Als positive Gegenionen Z in der Verbindung der Formel I sind z.B. auch folgende Ionen einzusetzen:



worin D für P, N oder S steht und R einen Alkyl- oder Arylrest bedeutet. Ebenfalls geeignet sind Verbindungen wie z.B.



20 (beschrieben von Yagci et al. in J. Polym. Sci. Part A: Polymer Chem. 1992, 30, 1987 und Polymer 1993, 34(6), 1130).  
oder Verbindungen wie z.B.

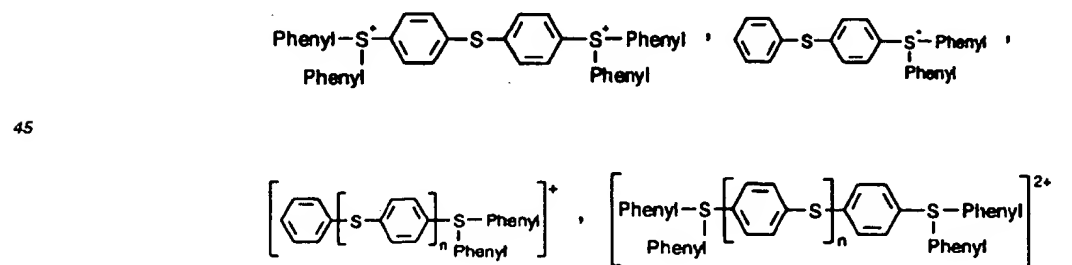


mit R' = unsubstituiertes oder substituiertes Benzyl oder Phenacyl (beschrieben in JP-A Hei 7 70221). Bei diesen Verbindungen können die aromatischen Ringe im Pyridinium auch substituiert sein.

30 Als positive Gegenionen Z<sup>+</sup> zum Borat sind auch weitere Oniumionen, wie z.B. Iodonium- oder Sulfoniumionen einsetzbar. Beispiele für solche Gegenionen zum Borat sind Reste der Formel



wie sie z.B. in der EP-A 555058 und der EP-A 690074 beschrieben sind. Ausserdem interessant als Gegenionen sind



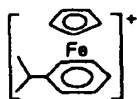
Weiterhin geeignete Gegenionen für die erfindungsgemässen Borate sind Kationen der Formel



worin  $R_9$  für einen Alkylrest, insbesondere Ethyl, oder Benzyl steht und der aromatische Ring weitere Substituenten tragen kann.

Weitere geeignete Gegenionen sind Haloniumiumionen, insbesondere Diaryliodoniumionen, wie z.B. in der EP-A 334056 und der EP-A 562897 beschrieben.

Geeignet sind aber auch Kationen von Ferroceniumsalzen, wie z.B. in der EP-A 94915 und der EP-A 109851 beschrieben, beispielsweise

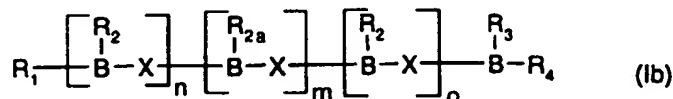


Weitere geeignete "Onium"-Kationen, wie Ammonium, Phosphonium, Sulfonium, Iodonium, Selenium, Arsonium, Tellonium, Bismuthonium sind z.B. in der japanischen Patentanmeldung Hei 6 266102 beschrieben.

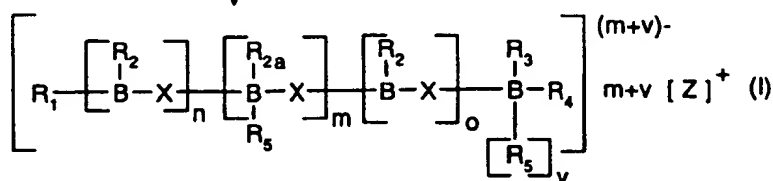
Beispiele für kationische Übergangsmetallkomplex-Verbindungen, welche als Gegenion geeignet sind, sind im US Patent 4,954,414 beschrieben. Besonders interessant sind Bis(2,2'-bipyridin)(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-ruthenium, Tris(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-ruthenium, Tris(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-eisen, Tris(2,2',2''-terpyridin)-ruthenium, Tris(2,2'-bipyridin)-ruthenium und Bis(2,2'-bipyridin)(5-chloro-1,10-phenanthrolin)-ruthenium. Geeignete Farbstoffe sind beispielsweise Kationen von Triaryl-methanen, z.B. Malachit Grün, Indolinen, Thiazinen, z.B. Methylen Blau, Xanthonen, Thio-xanthonen, Oxazinen, Acridinen, Cyaninen, Rhodaminen, Phenazinen, z.B. Safranin, bevorzugt Cyaninen und Thioxanthonen.

Einige der erfindungsgemässen Verbindungen weisen gute Säurestabilität auf und sind daher auch in sauren Formulierungen, z.B. auch in Kombination mit säuregruppenhaltigen Farbstoffen einsetzbar.

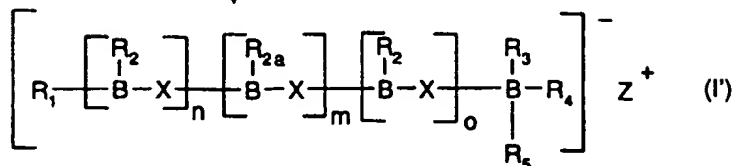
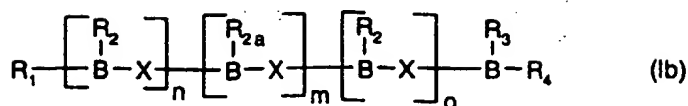
Die erfindungsgemässen Verbindungen der Formel I werden z.B. hergestellt durch Addition von einem bis  $m+v$  Äquivalenten eines organometallischen Reagens an ein entsprechendes Boran (Ib).



$m+v \text{ ZR}_5$

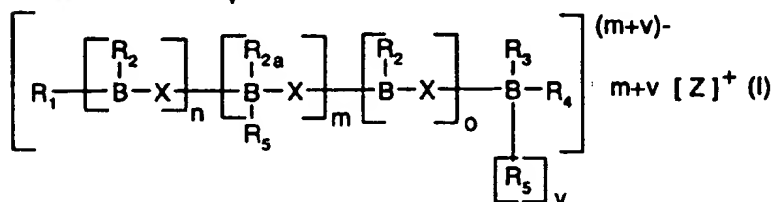
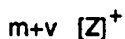
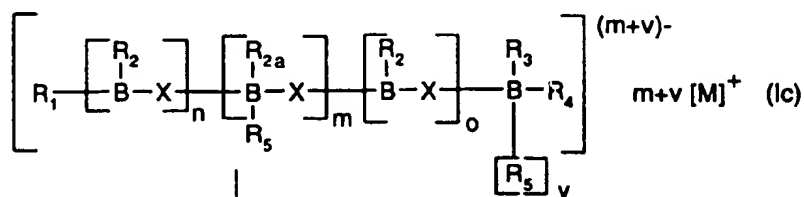
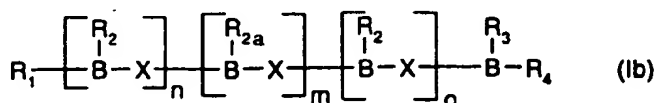


oder (wenn u in Formel I, wie oben definiert, 0 ist und v 1 ist)



Die Bedeutungen der Reste sind die gleichen wie oben angegeben.

Es ist auch möglich das Polyboran zunächst mit einem metallorganischen Reagens  $MR_5$ , worin M für ein Metallatom, wie z.B. Li, Mg usw. steht, umzusetzen und in einem zweiten Reaktionsschritt das Metallkation in der Formel Ib durch ein anderes Kation  $Z^{+}$  (z.B. Tetraalkylammonium) zu ersetzen.



Die Reaktionsbedingungen beim Arbeiten mit metallorganischen Reagentien sind dem Fachmann im allgemeinen geläufig. So erfolgt die Umsetzung zweckmässigerweise in einem inerten organischen Lösungsmittel, beispielsweise einem Ether oder aliphatischen Kohlenwasserstoff, z.B. Diethylether, Tetrahydrofuran oder Hexan.

Als metallorganische Reagentien zur Herstellung der erfindungsgemässen Polyborate kommen beispielsweise die Lithiumverbindungen der entsprechenden aliphatischen und aromatischen Kohlenwasserstoffreste in Frage. Ebenso können z.B. Grignard Reagenzien, Zink oder Natrium verwendet werden.

Die Reaktion mit dem metallorganischen Reagenz wird zweckmässigerweise unter Luftausschluss in einer Inertgasatmosphäre, z.B. unter Stickstoff, durchgeführt. Die Reaktion wird in der Regel unter Kühlung auf  $0^{\circ}\text{C}$  oder darunter und



anschliessendem Erwärmen bis auf Raumtemperatur ausgeführt.

Es ist zweckmässig die Reaktionsmischung zu rühren. Die Isolierung und Reinigung der Produkte erfolgt ebenfalls nach dem Fachmann allgemein bekannten Methoden, wie z.B. Chromatographie, Umkristallisation usw.. So werden z. B. zweckmässigerweise Verunreinigungen durch Waschen des Produktes mit einem siedendem Lösungsmittel und

anschliessender Filtration entfernt.

Die Polyborate können auch direkt aus der Lösung bei der Herstellung der Polyboran-Edukte ohne deren vorherige Isolierung erhalten werden.

Enthalten die erfindungsgemässen Verbindungen der Formel I als Kation einen Farbstoff-Rest, so werden diese Verbindungen durch Kationenaustausch-Reaktion eines entsprechenden Borat-Salzes mit einem Farbstoff hergestellt. Die zum Austausch geeigneten Boratsalze sind z.B. die Natrium-, Lithium-, Magnesium-, Ammonium- oder Tetraalkyl-

ammoniumsalze. Die Polyborane (Ia) der Erfindung werden z.B. durch Addition eines Boranreagenzes der Formel  $ArBL_2$  oder  $Ar_2BL$ , worin Ar für einen Arylrest und L für eine Abgangsgruppe stehen, an eine polymetallierte Verbindung erhalten. Diese wird in der Regel durch Halogen-Metallaustausch einer polyhalogenierten aromatischen Verbindung mit einem organometallischen Reagenz, z.B. Butyllithium, oder einem Metall, z.B. Magnesium, hergestellt. Die Polyborierung kann auch schrittweise erfolgen, z.B. durch wiederholte Sequenzen Monometallierung/Monoborylierung.

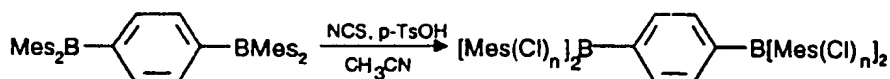
Ausserdem können Polyborane z.B. durch Reaktion von metallierten Arylverbindungen, in der Regel Aryllithium oder Aryl-Magnesiumderivaten, zu poly-dihaloborylierten oder polydialkoxyborylierten oder polydiaryloxyborylierten aromatischen Verbindungen umgesetzt werden.

Die Reaktionsbedingungen für solche Reaktionen sind dem Fachmann allgemein geläufig und wie oben beschrieben. In der Regel werden die Polyborierungsreaktionen jedoch bei niedrigeren Temperaturen, z.B.  $-78^\circ\text{C}$ , durchgeführt.

Dimesitylfluoroboran kann z.B. nach der Methode von Pelter et al.; Tetrahedron 1993, 49, 2965 hergestellt werden. Es ist auch im Handel erhältlich. Bis(chloromesityl)fluoroboran und Bis(dichloromesityl)fluoroboran können in analoger Weise aus Bromchloresitylen erhalten werden. Diphenylisopropoxy-boran und Di-o-tolylisopropoxyboran können z. B. durch Addition von zwei Äquivalenten eines entsprechenden Grignard-Reagenzes an Triisopropoxyboran synthetisiert werden (vgl. Cole et al., Organometallics, 1992, 11, 652). Die entsprechenden Diarylbromoborane können beispielsweise nach der Methode von Haubold et al., J. Organomet. Chem. 1986, 315, 1, hergestellt werden. Phenyl-difluoroboran wird z.B. erhalten durch Reaktion von Phenylidibromoboran mit Titaniumtetrafluorid (vgl. Nahm et al., J. Organomet. Chem. 1972, 35, 9). 1,4-Bis(difluoroboryl)- und 1,4-Bis(dibromoboryl)benzol können auch nach der von Nielsen et al. in J. Amer. Chem. Soc. 1957, 79, 3081 beschriebenen Methode hergestellt werden.

Die erforderlichen Arylhalogenide sind entweder im Handel erhältlich oder können nach dem Fachmann bekannten, in der Technik allgemein üblichen Verfahren hergestellt werden.

Borane mit chlorierten aromatischen Resten können z.B. auch durch Chlorierung des Borans erhalten werden: z.B.



Mes steht für Mesityl; NCS steht für N-Chlorsuccinimid; p-TsOH bedeutet p-Toluolsulfonsäure und n ist 1 oder 2. Es können z.B. auch andere Chlorierungsmittel, wie z.B. Chlorgas eingesetzt werden.

Bevorzugt sind Verbindungen der Formel I, worin n und o gleich 0 sind.

Weitere interessante Verbindungen der Formel I sind solche, worin m 1 ist.

Hervorzuheben sind Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$  und  $R_4$  gleich sind.

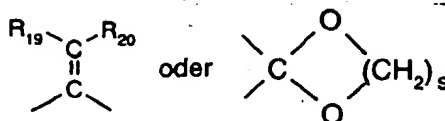
Insbesondere sind solche Verbindungen der Formel I bevorzugt, worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander in 2-, 2,6- oder 2,4,6-Position substituiertes Phenyl oder Naphthyl oder Anthracyl bedeuten.

Interessante Verbindungen der Formel I sind solche, worin  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, Halogen,  $OR_6$  oder Trifluormethyl substituiertes Phenyl, 1-Naphthyl, 1- oder 9-Anthracyl bedeuten.

Interessant sind auch Verbindungen der Formel I, worin  $R_1$  1-Naphthyl, 2-( $C_1$ - $C_6$ -Alkyl)naphth-1-yl, 1-Anthracyl, 9-Anthracyl oder Ferrocenyl bedeutet.

Ausserdem bevorzugt sind die Verbindungen der Formel I, worin X  $C_1$ - $C_{18}$ -Alkylen, welches unsubstituiert oder mit  $OR_6$ ,  $NR_8R_9$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert ist bedeutet, oder X  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkylen, welches durch eine oder mehrere Gruppen -O- unterbrochen ist, bedeutet, oder X Phenylen, Biphenylen, o-, m- oder p-Terphenylen, Naphthylen, Phenanthrylen oder Ferrocenylen bedeuten, wobei die Reste Phenylen, Biphenylen, o-, m- oder p-Terphenylen, Naphthylen, Phenanthrylen oder Ferrocenylen unsubstituiert oder mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind, oder X für einen Rest der Formel II steht, worin

Y  $-(CH_2)_n$ -,  $-C(O)-$ -,  $-N-$ -,  $-O-$ -,  $-S(O)_p$ -,  $-CR_{19}R_{20}-$ ,



ist.

Weitere bevorzugte Verbindungen der Formel I sind die, worin

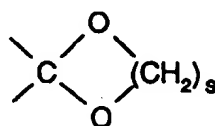
n und o gleich 0 sind,

m für die Zahl 1 steht,

$R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$  und  $R_4$  mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl und/oder Halogen, insbesondere Chlor, substituiertes Phenyl bedeuten,

$R_5$   $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $(C_1$ - $C_4$ -Alkyl) $_3$ Si- $CH_2$ - oder Phenyl ist,

X unsubstituiertes Phenyl, mit Halogen, insbesondere Fluor, substituiertes Phenyl, Biphenyl, o- oder p-Terphenyl, Naphthyl, Phenanthryl, Ferrocenyl oder einen Rest der Formel II darstellt, worin Y -C(O)- oder



bedeutet,

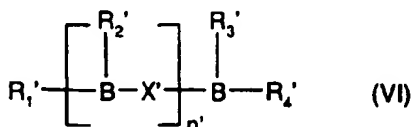
s gleich 2 ist und

Z für Tetraalkylammonium, ein Cyaninfarbstoffkation oder Thioxanthonkation steht.

Im Stand der Technik werden Borate bisher in Kombination mit Coinitiatoren bzw. Elektronenakzeptorverbindungen, z.B. Farbstoffen oder Übergangsmetallkomplexen, als Photoinitiatoren verwendet. Es wurde nun überraschenderweise gefunden, dass auch die Kombinationen von Polyboranen mit Coinitiatoren bzw. Elektronendonorverbindungen, z.B. Boraten, gute Eigenschaften als Photoinitiator aufweisen.

Gegenstand der Erfindung ist daher auch ein Photoinitiator enthaltend

A) mindestens ein Boran der Formel VI



worin

$n'$  für eine Zahl von 1 bis 50 steht,

$R_1'$ ,  $R_2'$ ,  $R_3'$  und  $R_4'$  für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6'$  oder/und  $NR_8'R_9'$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6'$ ,  $S(O)_pR_7'$ ,  $OS(O)_2R_7'$ ,  $NR_8'R_9'$ ,  $C(O)OR_6'$ ,  $C(O)NR_8'R_9'$ ,  $C(O)R_{10}'$ ,  $SiR_{11}'R_{12}'R_{13}'$ ,  $BR_{14}'R_{15}'$ , Halogen oder/und  $P(O)_qR_{16}'R_{17}'$  substituiert sind;

wobei mindestens einer der Reste  $R_1'$ ,  $R_2'$ ,  $R_3'$ , oder  $R_4'$  einen in ortho-Stellung zu der Bindung zum Boratom substituierten Phenylrest oder einen anderen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt;

$p'$  für eine Zahl von 0 bis 2 steht;

$R_6'$  und  $R_7'$  unabhängig voneinander unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}'$ , OH,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy, CN oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Phenyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl bedeuten, wobei die Reste Phenyl oder Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl unsubstituiert oder 1 bis 5 mal mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiert sind,

$R_{7a}'$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8'$ ,  $R_9'$ ,  $R_{10}'$ ,  $R_{11}'$ ,  $R_{12}'$ ,  $R_{13}'$ ,  $R_{14}'$  und  $R_{15}'$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6'$  haben

oder C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl sind, oder R<sub>8</sub>' und R<sub>9</sub>' zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden, oder R<sub>14</sub>' und R<sub>15</sub>' zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden; R<sub>16</sub>' und R<sub>17</sub>' unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R<sub>10</sub>' haben;

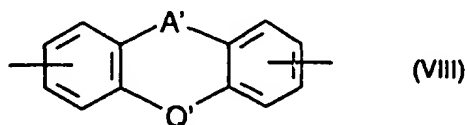
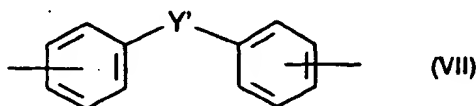
5 q' 0 oder 1 ist und

X' C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, welches unsubstituiert oder mit OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert ist, bedeutet, oder X' C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, welches durch eine oder mehrere Gruppen -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>'- unterbrochen ist, bedeutet,

10 oder X' C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl oder C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl ist, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert sind, oder wobei diese Reste durch eine oder mehrere Gruppen -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>'- unterbrochen sind,

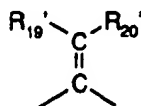
15 oder X' für einen zweiwertigen aromatischen Kohlenwasserstoffrest steht, wobei dieser Rest unsubstituiert oder mit C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert ist;

oder X' für einen Rest der Formeln VII oder VIII

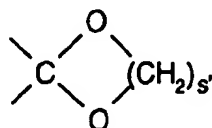


steht, worin

35 Y' -(CH<sub>2</sub>)<sub>r</sub>-, -C(O)-, -NR<sub>18</sub>'-, -O-, -S(O)<sub>p</sub>-, -CR<sub>19</sub>'R<sub>20</sub>'-,



oder



bedeutet;

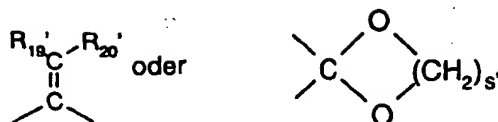
r' für 1, 2 oder 3 steht;

s' für 2 oder 3 steht;

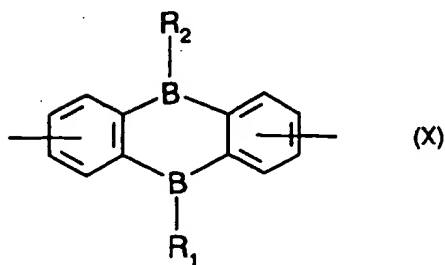
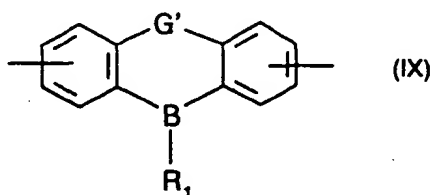
R<sub>18</sub>' eine der Bedeutungen von R<sub>6</sub>' hat oder Wasserstoff ist;

55 R<sub>19</sub>' und R<sub>20</sub>' C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder Phenyl sind oder R<sub>19</sub>' und R<sub>20</sub>' zusammen mit dem C-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

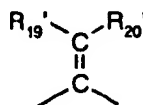
A' und Q' unabhängig voneinander eine Einfachbindung, -(CH<sub>2</sub>)<sub>r</sub>-, -CH=CH-, -C(O)-, -NR<sub>18</sub>'- oder -S(O)<sub>p</sub>-,



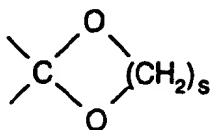
bedeuten;  
oder die Reste  $R_1'$ ,  $R_2'$ ,  $R_3'$ ,  $R_4'$  oder  $X'$  Brücken bilden, wobei Reste der Formeln (IX) oder (X)



$G'$  für  $-(CH_2)_1-$ ,  $-CHCH-$ ,  $-C(O)-$ ,  $-NR_{18}'-$ ,  $-O-$ ,  $-S(O)_p-$ ,



oder



steht; und

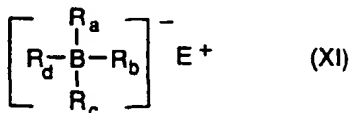
$t'$  0, 1 oder 2 ist, entstehen,

wobei die Reste der Formeln (VII), (VIII), (IX) und (X) unsubstituiert oder an den aromatischen Ringen mit  $OR_6'$ ,  $S(O)_pR_7'$ ,  $OS(O)_2R_7'$ ,  $NR_8'R_9'$ ,  $C(O)OR_6'$ ,  $C(O)NR_8'R_9'$ ,  $C(O)R_{10}'$ ,  $SiR_{11}'R_{12}'R_{13}'$ ,  $BR_{14}'R_{15}'$  oder Halogen substituiert sind und wobei an die Phenylringe der Formeln (VII), (VIII), (IX) und (X) weitere Phenylringe anneliert sein können; und

B) mindestens eine Elektronendonator-Verbindung.

Gegenstand der Erfindung sind weiterhin Photoinitiatoren enthaltend als Komponente B) mindestens eine Verbin-

ung der Formel I oder/und mindestens eine Verbindung der Formel XI



worin

$R_a$ ,  $R_b$ ,  $R_c$  und  $R_d$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Trimethylsilylmethyl, Phenyl, einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl, Allyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl oder gesättigte oder ungesättigte heterozyclische Reste stehen, wobei die Reste Phenyl, anderer aromatischer Kohlenwasserstoff, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, gesättigter oder ungesättigter heterozyclischer Rest unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

$p$  0, 1 oder 2 ist;

$q$  0 oder 1 ist;

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ ,  $OH$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,  $R_{7a}$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind; und

$E$  für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, insbesondere Alkalimetalle, Ammonium, Tetraalkylammonium, Farbstoffkationen, Sulfonium- oder Phosphoniumkationen.

Die Bedeutungen für aromatische Kohlenwasserstoffe,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $p$ ,  $q$ ,  $R_6$ - $R_{17}$ , sind die gleichen wie oben angegeben.  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl steht für ein- bis vierfach, z.B. ein- bis dreifach, insbesondere einfach, mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenyl.  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl kann die gleichen Bedeutungen haben wie oben für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl beschrieben, bis zur entsprechenden Anzahl der C-Atome.  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl bedeutet insbesondere Ethinyl.

$E$  als Rest welcher positive Ionen bilden hat eine der oben für  $Z$  beschriebenen Bedeutungen.

Als Cointiatoren werden gemäss der vorliegenden Erfindung entweder Elektronenakzeptorverbindungen (in Kombination mit erfindungsgemässen Boraten der Formel I) oder Elektronendonatorverbindungen (in Kombination mit Polyboranen der Formel VI) eingesetzt. Der Begriff Cointiator steht in diesem Zusammenhang also z.B. für Sensibilisatoren, wie z.B. Thioxanthone, Reaktionsbeschleuniger, wie z.B. Amine, Thiole usw., oder Farbstoffe.

Als Elektronendonatorverbindungen kommen z.B. Borate, wie z.B. diejenigen der Formeln I und XI, wie z.B. Triphenylbutylborat, Thiole, Amine, z.B. Triethanolamin, N-Phenylglycin oder (2,5-Dimethyl)-1-thia-3,4-diazol, Organozinnverbindungen, z.B. Benzyltrimethylstannan, Phosphine, Arsine, z.B. Triphenylphosphin oder -arsin, wie z.B. in JP-A Hei 6 263809 beschrieben, Sulphinate, z.B. Natrium-p-toluolsulphinat, oder Carboxylate, z.B. Ascorbinsäure, in Frage. Solche Cointiatoren sind z.B. in Chemistry & Technology of UV & EB Formulation for Coatings, Inks & Paints, Vol.3, Seite 344-348 (London, 1991) beschrieben.

Natürlich können den oben beschriebenen Photoinitiatoren auch weitere Cointiatoren bzw. Elektronenakzeptorverbindungen, z.B. Farbstoffe zugegeben werden.

Erfindungsgemäss ist daher auch ein Photoinitiator, der zusätzlich zu den Komponenten A) und B) mindestens eine Elektronenakzeptor-Verbindung (c) enthält.

Wie bereits erwähnt, sind die erfindungsgemässen Polyborat-Verbindungen der Formel I als solche als Photoinitiatoren einsetzbar. Es ist jedoch auch möglich, sie in Kombination mit weiteren Cointiatoren bzw. Elektronenakzeptorverbindungen als Photoinitiatoren zu verwenden.

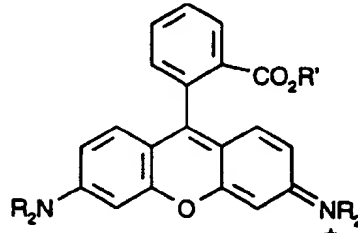
Gegenstand der Erfindung ist daher auch ein Photoinitiator enthaltend mindestens eine Verbindung der Formel I nach Anspruch 1 und mindestens eine Elektronenakzeptor-Verbindung.

Geeignete Cointiatoren bzw. Elektronenakzeptorverbindungen sind z.B. Übergangsmetallkomplexverbindungen oder Farbstoffe. Geeignete Übergangsmetallkomplexverbindungen sind beispielsweise im US Patent 4,954,414 be-

schrieben, z.B. Bis(2,2'-bipyridin)(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-ruthenium, Tris(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-ruthenium, Tris(4,4'-dimethyl-2,2'-bipyridin)-eisen, Tris(2,2',2''-terpyridin)-ruthenium, Tris(2,2'-bipyridin)-ruthenium und Bis(2,2'-bipyridin)-(5-chloro-1,10-phenanthrolin)-ruthenium.

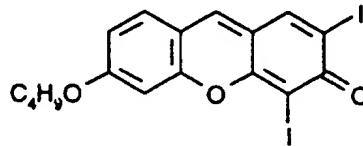
Geeignete Farbstoffe, welche als Coinitiatoren (Elektronenakzeptorverbindungen) zugesetzt werden können, sind z.B. im US Patent 5,151,520 beschrieben. Es sind beispielsweise Triarylmethane, z.B. Malachit Grün, Indoline, Thiazine, z.B. Methylene Blau, Xanthere, Thioxanthere, Oxazine, Acridine oder Phenazine, z.B. Safranin.

Besonders geeignete Farbstoffe sind Malachit Grün, Methylene Blau, Safranin O, Rhodamine der Formel

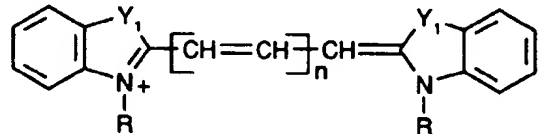


worin R für Alkyl- oder Arylreste steht und R' Wasserstoff, einen Alkyl- oder Arylrest darstellt, z.B. Rhodamin B, Rhodamin 6G oder Violamin R, ausserdem Sulforhodamin B oder Sulforhodamin G.

Andere geeignete Farbstoffe sind Fluorone, wie sie z.B. von Neckers et al. in J. Polym. Sci., Part A, Poly. Chem, 1995, 33, 1691-1703 beschrieben sind. Besonders interessant ist

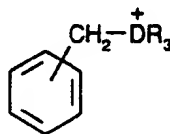


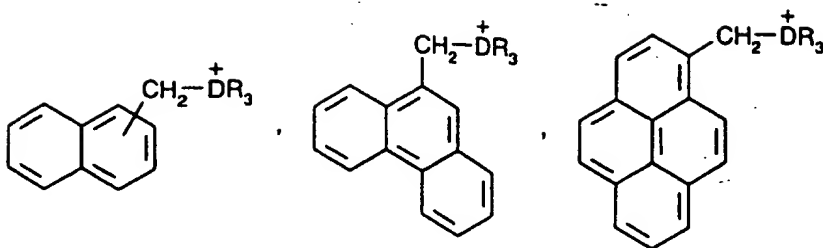
Beispiele für weitere geeignete Farbstoffe sind Cyanine der Formel



worin R = Alkyl; n = 0, 1, 2, 3 oder 4 und Y<sub>1</sub> = CH=CH, N-CH<sub>3</sub>, C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, O, S, Se. Bevorzugt sind Cyanine, worin Y<sub>1</sub> in der obigen Formel C(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub> oder S ist.

Ausserdem sind folgende Farbstoffverbindungen als Coinitiatoren geeignet:



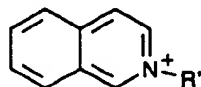
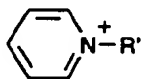


worin D für P, N oder S steht und R einen Alkyl- oder Arylrest bedeutet. Bevorzugt sind Verbindungen der obigen Formel, worin  $DR_3$  für  $N(CH_3)_3$ ,  $N(C_2H_5)_3$  oder  $P(C_6H_5)_3$  steht.

Ebenfalls geeignet sind Verbindungen wie z.B.



wie sie z.B. von Yagci et al. in J. Polym. Sci. Part A: Polymer Chem. 1992, 30, 1987 und Polymer 1993, 34(6), 1130 beschrieben sind oder wie z.B.



mit  $R'$  = unsubstituiertes oder substituiertes Benzyl oder Phenacyl, beschrieben in JP-A Hei 7 70221. Die oben genannten Pyridiniumverbindungen können im aromatischen Pyridiniumring auch substituiert sein.

Andere geeignete Farbstoffe sind beispielsweise dem US Patent 4,902,604 zu entnehmen. Es handelt sich um Azulen-Farbstoffe. Insbesondere interessant als Coinitiatoren für die erfindungsgemässen Verbindungen sind die in den Spalten 10 und 11 dieses Patenten in der Tabelle angegebenen Verbindungen 1-18.

Weitere geeignete Farbstoffe sind z.B. Merocyanin-Farbstoffe, wie sie im US Patent 4,950,581 von Spalte 6, Zeile 20 bis Spalte 9, Zeile 57 beschrieben sind.

Als Coinitiatoren für die erfindungsgemässen Verbindungen bzw. Photoinitiatoren können auch Coumarin-Verbindungen verwendet werden. Beispiele dafür sind im US Patent 4,950,581 auf den Spalte 11, Zeile 20 bis Spalte 12, Zeile 42 angegeben.

Andere geeignete Coinitiatoren sind Xanthone oder Thioxanthone wie sie z.B. im US Patent 4,950,581, Spalte 12, Zeile 44 bis Spalte 13, Zeile 15 beschrieben sind.

Es können als Coinitiatoren bzw. Elektronenakzeptorverbindungen auch anionische Farbstoff-Verbindungen eingesetzt werden. So sind z.B. auch Rose Bengal, Eosin oder Fluorescein als geeignet. Weitere geeignete Farbstoffe, wie z.B. aus der Triaryl-methan- oder Azo-Klasse, sind z.B. dem US Patent 5,143,818 zu entnehmen. Beispiele sind Ethyl Orange (Chem. Abstr. Reg. No. 62758-12-7), Brilliant Blue G (Chem. Abstr. Reg. No. 6104-58-1), Brilliant Blue R (Chem. Abstr. Reg. No. 6104-59-2), Lissamine Green B (Chem. Abstr. Reg. No. 3087-16-9) oder Patent Blue VF (Chem. Abstr. Reg. No. 129-17-9).

Erfindungsgemäss können die Verbindungen der Formel I als Photoinitiatoren für die Photopolymerisation von ethylenisch ungesättigten Verbindungen bzw. Gemischen, die solche Verbindungen enthalten, verwendet werden.

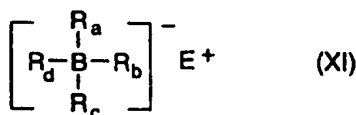
Diese Verwendung kann auch in Kombination mit einem anderen Photoinitiator und/oder anderen Additiven erfolgen.

Die Erfindung betrifft daher auch photopolymerisierbare Zusammensetzungen, enthaltend

- (a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und  
 (b) mindestens eine Verbindung der Formel I,

wobei die Zusammensetzung neben der Komponenten (a) und (b) noch andere Photoinitiatoren und/oder andere Additive enthalten kann.

Erfindungsgemäss ist auch eine Zusammensetzung, enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens eine Verbindung der Formel XI



worin

$R_a$ ,  $R_b$ ,  $R_c$  und  $R_d$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Trimethylsilylmethyl, Phenyl, einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl, Allyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl oder gesättigte oder ungesättigte heterozyclische Reste stehen, wobei die Reste Phenyl, anderer aromatischer Kohlenwasserstoff, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, gesättigter oder ungesättigter heterozyclischer Rest unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

$p$  0, 1 oder 2 ist;

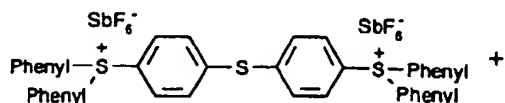
$q$  0 oder 1 ist;

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ ,  $OH$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,  $R_{7a}$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

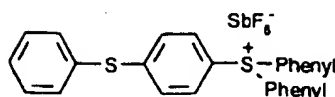
$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind; und  $E$  für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, insbesondere Alkalimetalle, Ammonium, Tetraalkylammonium, Farbstoffkationen, Sulfonium- oder Phosphoniumkationen.

Wie schon erwähnt, ist die Kombination der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit Coinitiatoren, z.B. auch solchen, welche Sensibilisatoren (d.h. Energieüberträger) sind, vorteilhaft. Dabei sind auch insbesondere Kombinationen mit mehreren verschiedenen Sensibilisatoren, wie z.B. Mischungen der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit "Onium"-Salzen und Thioxanthonen oder Coumarinen oder Farbstoffen, sehr effektiv. Bevorzugte "Onium"-Salze in diesen Mischungen sind Diphenyliodonium-hexafluorophosphat, (p-Octyloxyphenyl)(phenyl)iodonium-hexafluorophosphat, oder entsprechende andere Anionen dieser Verbindungen, wie z.B. die Halogenide; aber auch Sulfoniumsalze, wie z.B. Triarylsulfoniumsalze (Cyracure® UVI 6990, Cyracure® UVI-6974 von Union Carbide; Degacure® KI 85 von Degussa oder SP-150 und SP-170 von Asahi Denka). Bevorzugt ist beispielsweise eine Mischung der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit Diphenyliodonium-hexafluorophosphat und Isopropylthioxanthon, eine Mischung der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit (p-Octyloxyphenyl)(phenyl)iodonium-hexafluorophosphat und Isopropylthioxanthon, sowie eine Mischung der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit







(=Cyracure® UVI-6974) und Isopropylthioxanthon.

Besonders vorteilhaft ist es jedoch auch den oben erwähnten Mischungen noch einen weiteren Photoinitiator von  $\alpha$ -Aminoketon-Typ zuzusetzen. So sind beispielsweise Mischungen aus den erfindungsgemässen Boraten mit "Onium"-Salzen und Thioxanthonen oder Farbstoffen und  $\alpha$ -Aminoketonen sehr effektiv. Ein bevorzugtes Beispiel ist die Mischung der erfindungsgemässen Boratverbindungen mit Diphenyliodonium-hexafluorophosphat oder (p-Octyloxyphenyl)(phenyl)iodonium-hexafluorophosphat, Isopropylthioxanthon und (4-Methylthiobenzoyl)-methyl-1-morpholinoethan.

Erfindungsgemäss ist daher auch eine Zusammensetzung, enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens einen neutralen, anionischen oder kationischen Farbstoff oder eine Thioxanthonverbindung und eine Oniumverbindung. Bevorzugt sind die oben erwähnten Oniumverbindungen.

Weiterhin erfindungsgemäss ist eine Zusammensetzung, enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens einen neutralen, anionischen oder kationischen Farbstoff und eine Oniumverbindung und einen radikalischen Photoinitiator, insbesondere eine  $\alpha$ -Aminoketonverbindung.

Die ungesättigten Verbindungen können eine oder mehrere olefinische Doppelbindungen enthalten. Sie können niedermolekular (monomer) oder höhermolekular (oligomer) sein. Beispiele für Monomere mit einer Doppelbindung sind Alkyl- oder Hydroxyalkylacrylate oder -methacrylate, wie z.B. Methyl-, Ethyl-, Butyl-, 2-Ethylhexyl- oder 2-Hydroxyethylacrylat, Isobornylacrylat, Methyl- oder Ethylmethacrylat. Interessant sind auch Silicon-acrylate. Weitere Beispiele sind Acrylnitril, Acrylamid, Methacrylamid, N-substituierte (Meth)acrylamide, Vinylester wie Vinylacetat, Vinylether wie Isobutylvinylether, Styrol, Alkyl- und Halogenstyrole, N-Vinylpyrrolidon, Vinylchlorid oder Vinylidenchlorid.

Beispiele für Monomere mit mehreren Doppelbindungen sind Ethylenglykol-, Propylenglykol-, Neopentylglykol-, Hexamethylenglykol- oder Bisphenol-A-diacrylat, 4,4'-Bis(2-acryloyloxyethoxy)-diphenylpropan, Trimethylolpropantriacyrat, Pentaerythrittriacyrat oder -tetraacyrat, Vinylacrylat, Divinylbenzol, Divinylsuccinat, Diallylphthalat, Triallylphosphat, Triallylisocyanurat oder Tris-(2-acryloyl-ethyl)isocyanurat.

Beispiele für höhermolekulare (oligomere) mehrfach ungesättigte Verbindungen sind acrylierte Epoxidharze, acrylierte oder Vinylether- oder Epoxy-Gruppen enthaltende Polyester, Polyurethane und Polyether. Weitere Beispiele für ungesättigte Oligomere sind ungesättigte Polyesterharze, die meist aus Maleinsäure, Phthalsäure und einem oder mehreren Diolen hergestellt werden und Molekulargewichte von etwa 500 bis 3000 besitzen. Daneben können auch Vinylether-Monomere und -Oligomere, sowie maleat-terminierte Oligomere mit Polyester-, Polyurethan-, Polyether-, Polyvinylether- und Epoxidhauptketten eingesetzt werden. Insbesondere Kombinationen von Vinylethergruppen tragenden Oligomeren und Polymeren, wie sie in der WO 90/01512 beschrieben sind, sind gut geeignet. Aber auch Copolymere aus Vinylether und Maleinsäure funktionalisierten Monomeren kommen in Frage. Solche ungesättigten Oligomere kann man auch als Prepolymere bezeichnen.

Besonders geeignet sind z.B. Ester von ethylenisch ungesättigten Carbonsäuren und Polyolen oder Polyepoxiden, und Polymere mit ethylenisch ungesättigten Gruppen in der Kette oder in Seitengruppen, wie z. B. ungesättigte Polyester, Polyamide und Polyurethane und Copolymere hiervon, Alkydharze, Polybutadien und Butadien-Copolymere, Polyisopren und Iso-pren-Copolymere, Polymere und Copolymere mit (Meth)Acrylgruppen in Seitenketten, sowie Mischungen von einem oder mehreren solcher Polymerer.

Beispiele für ungesättigte Carbonsäuren sind Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure, Itaconsäure, Zimtsäure, ungesättigte Fettsäuren wie Linolensäure oder Oelsäure. Bevorzugt sind Acryl- und Methacrylsäure.

Als Polyole sind aromatische und besonders aliphatische und cycloaliphatische Polyole geeignet. Beispiele für aromatische Polyole sind Hydrochinon, 4,4'-Dihydroxydiphenyl, 2,2-Di(4-hydroxyphenyl)-propan, sowie Novolake und Resole. Beispiele für Polyepoxide sind solche auf der Basis der genannten Polyole, besonders der aromatischen Polyole und Epichlorhydrin. Ferner sind auch Polymere und Copolymere, die Hydroxylgruppen in der Polymerkette oder in Seitengruppen enthalten, wie z.B. Polyvinylalkohol und Copolymere davon oder Polymethacrylsäurehydroxyalkylester oder Copolymere davon, als Polyole geeignet. Weitere geeignete Polyole sind Oligoester mit Hydroxylendgruppen.

Beispiele für aliphatische und cycloaliphatische Polyole sind Alkylendiole mit bevorzugt 2 bis 12 C-Atomen, wie Ethylenglykol, 1,2- oder 1,3-Propandiol, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Butandiol, Pentandiol, Hexandiol, Octandiol, Dodecandiol, Diethylenglykol, Triethylenglykol, Polyethylenglykole mit Molekulargewichten von bevorzugt 200 bis 1500, 1,3-Cyclopentandiol, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Cyclohexandiol, 1,4-Dihydroxymethylcyclohexan, Glycerin, Tris-( $\beta$ -hydroxyethyl)amin, Trimethylethan, Trimethylolpropan, Pentaerythrit, Dipentaerythrit und Sorbit.

Die Polyole können teilweise oder vollständig mit einer oder verschiedenen ungesättigten Carbonsäuren verestert

sein, wobei in Teillestem die freien Hydroxylgruppen modifiziert, z.B. verethert oder mit anderen Carbonsäuren verestert sein können.

Beispiele für Ester sind:

Trimethylolpropantriacyrat, Trimethylolethantriacyrat, Trimethylolpropantrimethacrylat, Trimethylolethantrimethacrylat, Tetramethylenglykoldimethacrylat, Triethylenglykoldimethacrylat, Tetraethylenglykoldiacrylat, Pentaerythritdiacrylat, Pentaerythrittriacyrat, Pentaerythrittetraacyrat, Dipentaerythritdiacyrat, Dipentaerythrittriacyrat, Dipentaerythrittetraacyrat, Dipentaerythritpentaacyrat, Dipentaerythrithexaacyrat, Tripentaerythritoctaacyrat, Pentaerythritdimethacrylat, Pentaerythrittrimethacrylat, Dipentaerythritdimethacrylat, Dipentaerythrittetramethacrylat, Tripentaerythritoctamethacrylat, Pentaerythritdiitaconat, Dipentaerythrittrisitaconat, Dipentaerythritpentaitaconat, Dipentaerythrithexaitaconat, Ethylenglykoldiacrylat, 1,3-Butandiolidiacrylat, 1,3-Butandiolidimethacrylat, 1,4-Butandioliditaconat, Sorbittriacyrat, Sorbittetraacyrat, Pentaerythrit-modifiziert-triacyrat, Sorbittetramethacrylat, Sorbitpentaacyrat, Sorbithexaacyrat, Oligoesteracrylate und -methacrylate, Glycerindi- und -triacyrat, 1,4-Cyclohexandiacrylat, Bisacrylate und Bismethacrylate von Polyethylenglykol mit Molekulargewicht von 200 bis 1500, oder Gemische davon.

Als Komponente (a) sind auch die Amide gleicher oder verschiedener ungesättigter Carbonsäuren von aromatischen, cycloaliphatischen und aliphatischen Polyaminen mit bevorzugt 2 bis 6, besonders 2 bis 4 Aminogruppen geeignet. Beispiele für solche Polyamine sind Ethylendiamin, 1,2- oder 1,3-Propylendiamin, 1,2-, 1,3- oder 1,4-Butylendiamin, 1,5-Pentylendiamin, 1,6-Hexylendiamin, Octylendiamin, Dodecylendiamin, 1,4-Diaminocyclohexan, Isophorondiamin, Phenylendiamin, Bisphenylendiamin, Di- $\beta$ -aminoethylether, Diethylentriamin, Triethylentetramin, Di( $\beta$ -aminoethoxy)- oder Di( $\beta$ -aminopropoxy)ethan. Weitere geeignete Polyamine sind Polymere und Copolymere mit gegebenenfalls zusätzlichen Aminogruppen in der Seitenkette und Oligoamide mit Aminoendgruppen. Beispiele für solche ungesättigten Amide sind: Methylen-bis-acrylamid, 1,6-Hexamethylen-bis-acrylamid, Diethylentriamin-tris-methacrylamid, Bis(methacrylamidopropoxy)-ethan,  $\beta$ -Methacrylamidoethylmethacrylat, N[( $\beta$ -Hydroxyethoxy)ethyl]-acrylamid.

Geeignete ungesättigte Polyester und Polyamide leiten sich z.B. von Maleinsäure und Diolen oder Diaminen ab. Die Maleinsäure kann teilweise durch andere Dicarbonsäuren ersetzt sein. Sie können zusammen mit ethylenisch ungesättigten Comonomeren, z.B. Styrol, eingesetzt werden. Die Polyester und Polyamide können sich auch von Dicarbonsäuren und ethylenisch ungesättigten Diolen oder Diaminen ableiten, besonders von längerkettigen mit z.B. 6 bis 20 C-Atomen. Beispiele für Polyurethane sind solche, die aus gesättigten oder ungesättigten Diisocyanaten und ungesättigten bzw. gesättigten Diolen aufgebaut sind.

Polybutadien und Polyisopren und Copolymere davon sind bekannt. Geeignete Comonomere sind z.B. Olefine wie Ethylen, Propen, Buten, Hexen, (Meth)-Acrylate, Acrylnitril, Styrol oder Vinylchlorid. Polymere mit (Meth)-Acrylatgruppen in der Seitenkette sind ebenfalls bekannt. Es kann sich z.B. um Umsetzungsprodukte von Epoxidharzen auf Novolakbasis mit (Meth)-Acrylsäure handeln, um Homo- oder Copolymere des Vinylalkohols oder deren Hydroxyalkylderivaten, die mit (Meth)-Acrylsäure verestert sind, oder um Homo- und Copolymere von (Meth)-Acrylaten, die mit Hydroxyalkyl(meth)acrylaten verestert sind.

Die photopolymerisierbaren Verbindungen können alleine oder in beliebigen Mischungen eingesetzt werden. Bevorzugt werden Gemische von Polyol(Meth)Acrylaten verwendet.

Den erfindungsgemässen Zusammensetzungen können auch Bindemittel zugesetzt werden, was besonders zweckmässig ist, wenn es sich bei den photopolymerisierbaren Verbindungen um flüssige oder viskose Substanzen handelt. Die Menge des Bindemittels kann z.B. 5-95, vorzugsweise 10-90 und besonders 40-90 Gew.-% betragen, bezogen auf den Gesamtfestkörper. Die Wahl des Bindemittels erfolgt je nach dem Anwendungsgebiet und hierfür geforderter Eigenschaften wie Entwickelbarkeit in wässrigen und organischen Lösungsmittelsystemen, Adhäsion auf Substraten und Sauerstoffempfindlichkeit.

Geeignete Bindemittel sind z.B. Polymere mit einem Molekulargewicht von etwa 5000-2000000, bevorzugt 10000-1000000. Beispiele sind: Homo- und Copolymere Acrylate und Methacrylate, z.B. Copolymere aus Methylmethacrylat/Ethylacrylat/Methacrylsäure, Poly(methacrylsäurealkylester), Poly(acrylsäurealkylester); Celluloseester und -ether wie Celluloseacetat, Celluloseacetatbutyrat, Methylcellulose, Ethylcellulose; Polyvinylbutyral, Polyvinylformal, cyclisierter Kautschuk, Polyether wie Polyethylenoxid, Polypropylenoxid, Polytetrahydrofuran; Polystyrol, Polycarbonat, Polyurethan, chlorierte Polyolefine, Polyvinylchlorid, Copolymere aus Vinylchlorid/Vinylidenchlorid, Copolymere von Vinylidenchlorid mit Acrylnitril, Methylmethacrylat und Vinylacetat, Polyvinylacetat, Copoly(ethylen/vinylacetat), Polymere wie Polycaprolactam und Poly(hexamethylenadipamid), Polyester wie Poly(ethylenglykolteterephthalat) und Poly(hexamethylenglykolsuccinat).

Die ungesättigten Verbindungen können auch im Gemisch mit nicht-photopolymerisierbaren filmbildenden Komponenten verwendet werden. Diese können z.B. physikalisch trocknende Polymere bzw. deren Lösungen in organischen Lösemitteln sein, wie z.B. Nitrocellulose oder Celluloseacetobutyral. Diese können aber auch chemisch bzw. thermisch härtbare Harze sein, wie z.B. Polyisocyanate, Polyepoxide oder Melaminharze. Die Mitverwendung von thermisch härtbaren Harzen ist für die Verwendung in sogenannten Hybrid-Systemen von Bedeutung, die in einer ersten Stufe photopolymerisiert werden und in einer zweiten Stufe durch thermische Nachbehandlung vernetzt werden. Erfindungsgemäss sind auch Zusammensetzungen, worin zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens ein

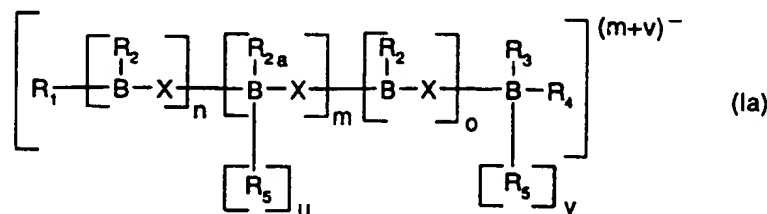
Elektronenakzeptor (c), wie z.B. ein Farbstoff oder ein UV-Absorber, enthalten ist.

Geeignete Farbstoffe (c) sind oben beschrieben. Ausserdem geeignet sind z.B. Benzoxanthen-, Benzothioxanthen-, Pyronin- oder Porphyrin-Farbstoffe.

Als Elektronenakzeptor (c) geeignete UV-Absorber sind z.B. Thioxanthonderivate, Coumarine, Benzophenon, Benzophenonderivate oder Hexaarylbiimidazolenderivate (HABI). Geeignete Hexaarylbiimidazolenderivate sind z.B. in den US Patenten 3,784,557, 4,252,887, 4,311,783, 4,459,349, 4,410,621 und 4,622,286 beschrieben. Insbesondere interessant sind 2-o-chlorophenyl-substituierte Derivate wie z.B. 2,2'-bis(o-chlorophenyl)-4,4',5,5'-tetraphenyl-1,1'-bisimidazol. Andere in diesem Zusammenhang geeignete UV-Absorber sind z.B. polycyclische aromatische Kohlenwasserstoffe, wie z.B. Anthracen oder Pyren, sowie die in der EP-A-137 452, der DE-A-27 18 254 und der DE-A-22 43 621 beschriebenen Triazine. Weitere geeignete Triazine sind dem US Patent 4,950,581, Spalte 14, Zeile 60 bis Spalte 18, Zeile 44 zu entnehmen. Insbesondere interessant sind Trihalogenmethyltriazine, wie z.B. 2,4-Bis(trichloromethyl)-6-(4-styryl-phenyl)-s-triazin. Weitere geeignete Elektronenakzeptoren (c) sind Benzopteridinedione (beschrieben in JP Hei 02 113002), substituierte Benzophenone (z.B. Michler's Keton, Quantacure ABQ, Quantacure BPQ und Quantacure BTC der Firma International Biosynthetics), Trichlormethyltriazine (beschrieben in JP Hei 01 033548), Metallkomplexe (beschrieben in JP Hei 04 261405), Porphyrine (beschrieben in JP Hei 06 202548 und JP Hei 06 195014), Coumarine und Ketocoumarine (beschrieben in US 4,950,581 und JP Hei 06 175557), p-Aminophenyl-Verbindungen (beschrieben in EP-A 475153), Xantheme (beschrieben in JP Hei 06 175566) oder Pyrilium-, Thiopyrilium- und Selenopyrilium Farbstoffe (beschrieben in JP Hei 06 175563).

Es ist, wie oben bereits erwähnt, auch möglich die erfindungsgemässen Polyborate der Formel I mit Farbstoffkationen oder Sulfonium- oder Iodoniumkationen auszustatten und so als Photoinitiator einzusetzen. Gegenstand der Erfindung ist daher auch eine Zusammensetzung enthaltend

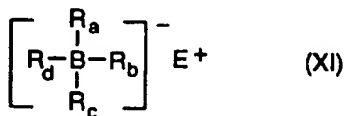
- (a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und
- (b) mindestens ein Polyborat-Anion der Formel Ia



worin die Reste  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_5$  und  $X$ , sowie  $n$ ,  $m$ ,  $o$ ,  $u$  und  $v$  wie in Anspruch 1 definiert sind, und

(c) ein Farbstoff-, Sulfonium oder Iodonium-Kation.

Erfindungsgemäss ist auch eine wie oben beschriebene Zusammensetzung, enthaltend zusätzlich mindestens eine weitere Boratverbindung der Formel XI



worin  $R_a$ ,  $R_b$ ,  $R_c$  und  $R_d$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Trimethylsilylmethyl, Phenyl, einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl, Allyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl oder gesättigte oder ungesättigte heterozyclische Reste stehen, wobei die Reste Phenyl, anderer aromatischer Kohlenwasserstoff, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, gesättigter oder ungesättigter heterozyclischer Rest unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_6R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_6R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_6R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

$p$  0, 1 oder 2 ist;

$q$  0 oder 1 ist;

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ ,  $OH$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, un-

substituiertes oder 1- bis 5-fach mit C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl sind, R<sub>7a</sub> für C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl steht;

R<sub>8</sub>, R<sub>9</sub>, R<sub>10</sub>, R<sub>11</sub>, R<sub>12</sub>, R<sub>13</sub>, R<sub>14</sub> und R<sub>15</sub> unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R<sub>6</sub> haben oder C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl sind, oder R<sub>8</sub> und R<sub>9</sub> zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder R<sub>14</sub> und R<sub>15</sub> zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

R<sub>16</sub> und R<sub>17</sub> unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R<sub>6</sub> haben oder C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl sind; und

E für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, insbesondere Alkalimetalle, Ammonium, Tetraalkylammonium, Farbstoffkationen, Sulfonium- oder Phosphoniumkationen.

Ebenfalls erfindungsgemäss ist eine Zusammensetzung enthaltend (a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und (b) mindestens einen wie oben beschriebenen Photoinitiator enthaltend A) mindestens ein Boran der Formel VI und B) mindestens eine Elektronendonatorverbindung. Als weiteren Zusatz kann diese Zusammensetzung ausserdem eine Elektronenakzeptorverbindung enthalten.

Die erfindungsgemässe Zusammensetzung kann neben dem Photoinitiator aus A) und B) noch weitere Photoinitiatoren und/oder Additive enthalten. Spezifische Beispiele für solche Photoinitiatoren sind weiter unten angegeben.

Erfindungsgemäss ist auch eine Zusammensetzung, enthaltend mindestens ein Borat der Formel I und mindestens einen Farbstoff, der während oder nach der Bestrahlung seine Farbe verändert oder verliert, wobei dieser Farbstoff auch als Kation Bestandteil der Verbindung der Formel I sein kann.

Beispiele solcher Farbstoffe sind z.B. Cyanin- und Pyriliumfarbstoffe.

Die photopolymerisierbaren Gemische können ausser dem Photoinitiator verschiedene Additive enthalten. Beispiele hierfür sind thermische Inhibitoren, die eine vorzeitige Polymerisation verhindern sollen, wie z.B. Hydrochinon, Hydrochinonderivate, p-Methoxyphenol, β-Naphthol oder sterisch gehinderte Phenole wie z.B. 2,6-Di(tert-butyl)-p-kresol. Zur Erhöhung der Dunkellagerstabilität können z.B. Kupferverbindungen, wie Kupfernaphtenat, -stearat oder -octat, Phosphorverbindungen, wie z.B. Triphenylphosphin, Tributylphosphin, Triethylphosphit, Triphenylphosphit oder Tribenzylphosphit, quartäre Ammoniumverbindungen, wie z.B. Tetramethylammoniumchlorid oder Trimethylbenzylammoniumchlorid, oder Hydroxylaminderivate, wie z.B. N-Diethyl-hydroxylamin verwendet werden. Zwecks Ausschluss des Luftsauerstoffes während der Polymerisation kann man Paraffin oder ähnliche wachsartige Stoffe zusetzen, die bei Beginn der Polymerisation wegen mangelnder Löslichkeit im Polymeren an die Oberfläche wandern und eine transparente Oberflächenschicht bilden, die den Zutritt von Luft verhindert. Ebenso kann eine sauerstoffundurchlässige Schicht aufgetragen werden. Als Lichtschutzmittel können in geringer Menge UV-Absorber, wie z.B. solche vom Hydroxyphenyl-benzotriazol-, Hydroxyphenyl-benzophenon-, Oxalsäureamid- oder Hydroxyphenyl-s-triazin-Typ, zugesetzt werden. Es können einzelne oder Mischungen dieser Verbindungen mit oder ohne Einsatz von sterisch gehinderten Aminen (HALS) verwendet werden.

Beispiele für solche UV-Absorber und Lichtschutzmittel sind

1. 2-(2'-Hydroxyphenyl)-benzotriazole, wie z.B. 2-(2'-Hydroxy-5'-methylphenyl)-benzotriazol, 2-(3',5'-Di-tert-butyl-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, 2-(5'-tert-Butyl-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, 2-(2'-Hydroxy-5'-(1,1,3,3-tetramethylbutyl)phenyl)-benzotriazol, 2-(3',5'-Di-tert-butyl-2'-hydroxyphenyl)-5-chlor-benzotriazol, 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-methylphenyl)-5-chlor-benzotriazol, 2-(3'-sec-Butyl-5'-tert-butyl-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, 2-(2'-Hydroxy-4'-octoxyphenyl)-benzotriazol, 2-(3',5'-Di-tert-amyl-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, 2-(3',5'-Bis-(a,a-dimethylbenzyl)-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, Mischung aus 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-(2-octyloxy-carbonylethyl)phenyl)-5-chlor-benzotriazol, 2-(3'-tert-Butyl-5'-(2-(2-ethylhexyloxy)-carbonylethyl)-2'-hydroxyphenyl)-5-chlor-benzotriazol, 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-(2-methoxycarbonylethyl)phenyl)-5-chlor-benzotriazol, 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-(2-octyloxy-carbonylethyl)phenyl)-benzotriazol, 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-(2-ethylhexyloxy-carbonylethyl)-2'-hydroxyphenyl)-benzotriazol, 2-(3'-Dodecyl-2'-hydroxy-5'-methylphenyl)-benzotriazol, und 2-(3'-tert-Butyl-2'-hydroxy-5'-(2-isooctyloxy-carbonylethyl)phenyl)-benzotriazol, 2,2'-Methylen-bis[4-(1,1,3,3-tetramethylbutyl)-6-benzotriazol-2-yl-phenol]; Umesterungsprodukt von 2-[3'-tert-Butyl-5'-(2-methoxycarbonylethyl)-2'-hydroxy-phenyl]-benzotriazol mit Polyethylenglycol 300; [R-CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>-COO(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>]<sub>2</sub> mit R = 3'-tert-Butyl-4'-hydroxy-5'-2H-benzotriazol-2-yl-phenyl.

2. 2-Hydroxybenzophenone, wie z.B. das 4-Hydroxy-, 4-Methoxy-, 4-Octoxy-, 4-Decyloxy-, 4-Dodecyloxy-, 4-Benzoyloxy-, 4,2',4'-Trihydroxy-, 2'-Hydroxy-4,4'-dimethoxy-Derivat.

3. Ester von gegebenenfalls substituierten Benzoessäuren, wie z.B. 4-tert-Butyl-phenylsalicylat, Phenylsalicylat, Octylphenyl-salicylat, Dibenzoylresorcin, Bis-(4-tert-butylbenzoyl)-resorcin, Benzoylresorcin, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxybenzoessäure-2,4-di-tert-butylphenylester, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxybenzoessäurehexadecylester, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxybenzoessäure-octadecylester, 3,5-Di-tert-butyl-4-hydroxybenzoessäure-2-methyl-4,6-di-tert-butylphenylester.

4. Acrylate, wie z.B.  $\alpha$ -Cyan- $\beta,\beta$ -diphenylacrylsäure-ethylester bzw. -isooctylester,  $\alpha$ -Carbomethoxy-zimtsäure-methylester,  $\alpha$ -Cyano- $\beta$ -methyl-p-methoxy-zimtsäuremethylester bzw. -butylester,  $\alpha$ -Carbomethoxy-p-methoxy-zimtsäure-methylester, N-( $\beta$ -Carbomethoxy- $\beta$ -cyanovinyl)-2-methyl-indolin.

5. Sterisch gehinderte Amine, wie z.B. Bis-(2,2,6,6-tetramethyl-piperidyl)-sebacat, Bis-(2,2,6,6-tetramethyl-piperidyl)-succinat, Bis-(1,2,2,6,6-pentamethylpiperidyl)-sebacat, n-Butyl-3,5-di-tert-butyl-4-hydroxybenzyl-malonsäure-bis(1,2,2,6,6-pentamethylpiperidyl)ester, Kondensationsprodukt aus 1-Hydroxyethyl-2,2,6,6-tetramethyl-4-hydroxypiperidin und Bemsteinsäure, Kondensationsprodukt aus N,N'-Bis-(2,2,6,6-Tetramethyl-4-piperidyl)-hexamethylendiamin und 4-tert-Octylamino-2,6-dichlor-1,3,5-s-triazin, Tris-(2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidyl)-nitrilotriacetat, Tetrakis-(2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidyl)-1,2,3,4-butanetraoat, 1,1'-(1,2-Ethandiyol)-bis-(3,3,5,5-tetramethyl-piperazinon), 4-Benzoyl-2,2,6,6-tetramethylpiperidin, 4-Stearoxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidin, Bis-(1,2,2,6,6-pentamethylpiperidyl)-2-n-butyl-2-(2-hydroxy-3,5-di-tert-butylbenzyl)-malonat, 3-n-Octyl-7,7,9,9-tetramethyl-1,3,8-triazaspiro[4.5]decan-2,4-dion, Bis-(1-octyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidyl)-sebacat, Bis-(1-octyloxy-2,2,6,6-tetramethylpiperidyl)-succinat, Kondensationsprodukt aus N,N'-Bis-(2,2,6,6-tetra-methyl-4-piperidyl)-hexamethylendiamin und 4-Morpholino-2,6-dichlor-1,3,5-triazin, Kondensationsprodukt aus 2-Chlor-4,6-di-(4-n-butylamino-2,2,6,6-tetramethylpiperidyl)-1,3,5-triazin und 1,2-Bis-(3-aminopropylamino)äthan, Kondensationsprodukt aus 2-Chlor-4,6-di-(4-n-butylamino-1,2,2,6,6-pentamethylpiperidyl)-1,3,5-triazin und 1,2-Bis-(3-aminopropylamino)-äthan, 8-Acetyl-3-dodecyl-7,7,9,9-tetramethyl-1,3,8-triazaspiro[4.5]decan-2,4-dion, 3-Dodecyl-1-(2,2,6,6-tetramethyl-4-piperidyl)pyrrolidin-2,5-dion, 3-Dodecyl-1-(1,2,2,6,6-pentamethyl-4-piperidyl)-pyrrolidin-2,5-dion.

6. Oxalsäurediamide, wie z.B. 4,4'-Di-octyloxy-oxanilid, 2,2'-Diethoxy-oxanilid, 2,2'-Di-octyl-oxy-5,5'-di-tert-butyl-oxanilid, 2,2'-Di-dodecyloxy-5,5'-di-tert-butyl-oxanilid, 2-Ethoxy-2'-ethyl-oxanilid, N,N'-Bis-(3-dimethylaminopropyl)-oxalamid, 2-Ethoxy-5-tert-butyl-2'-ethyloxanilid und dessen Gemisch mit 2-Ethoxy-2'-ethyl-5,4'-di-tert-butyl-oxanilid, Gemische von o- und p-Methoxy- sowie von o- und p-Ethoxy-di-substituierten Oxaniliden.

7. 2-(2-Hydroxyphenyl)-1,3,5-triazine, wie z.B. 2,4,6-Tris(2-hydroxy-4-octyloxyphenyl)-1,3,5-triazin, 2-(2-Hydroxy-4-octyloxyphenyl)-4,6-bis-(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-(2,4-Dihydroxyphenyl)-4,6-bis(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2,4-Bis(2-hydroxy-4-propyloxyphenyl)-6-(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-(2-Hydroxy-4-octyloxyphenyl)-4,6-bis(4-methylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-(2-Hydroxy-4-dodecyloxyphenyl)-4,6-bis(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-[2-hydroxy-4-(2-hydroxy-3-butyloxy-propyloxy)phenyl]-4,6-bis(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-[2-hydroxy-4-(2-hydroxy-3-octyloxy-propyloxy)phenyl]-4,6-bis(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin, 2-[4-dodecytridecyl-oxy-(2-hydroxypropyl)oxy-2-hydroxyphenyl]-4,6-bis(2,4-dimethylphenyl)-1,3,5-triazin.

8. Phosphite und Phosphonite, wie z.B. Triphenylphosphit, Diphenylalkylphosphite, Phenylalkylphosphite, Tris-(nonylphenyl)-phosphit, Trilaurylphosphit, Trioctadecylphosphit, Distearyl-pentaerythritdiphosphit, Tris-(2,4-di-tert-butylphenyl)-phosphit, Diisodecylpentaerythrit-diphosphit, Bis-(2,4-di-tert-butylphenyl)-pentaerythritdiphosphit, Bis-(2,6-di-tert-butyl-4-methylphenyl)-pentaerythritdiphosphit, Bis-isodecyl-oxy-pentaerythritdiphosphit, Bis-(2,4-di-tert-butyl-6-methylphenyl)-pentaerythritdiphosphit, Bis-(2,4,6-tri-tert-butylphenyl)-pentaerythritdiphosphit, Tristearyl-sorbit-triphosphit, Tetrakis-(2,4-di-tert-butylphenyl)-4,4'-biphenylen-diphosphonit, 6-Isocetyloxy-2,4,8,10-tetra-tert-butyl-12H-dibenz[d,g]-1,3,2-dioxaphosphocin, 6-Fluor-2,4,8, 10-tetra-tert-butyl-1 2-methyl-dibenz[d,g]-1,3,2-dioxaphosphocin, Bis-(2,4-di-tert-butyl-6-methylphenyl)-methylphosphit, Bis-(2,4-di-tert-butyl-6-methylphenyl)ethylphosphit.

Zur Beschleunigung der Photopolymerisation können Amine zugesetzt werden, wie z.B. Triethanolamin, N-Methyldiethanolamin, p-Dimethylaminobenzoessäure-ethylester oder Michlers Keton. Die Wirkung der Amine kann verstärkt werden durch den Zusatz von aromatischen Ketonen vom Typ des Benzophenons. Als Sauerstofffänger brauchbare Amine sind beispielsweise substituierte N,N-dialkylaniline, wie sie in der EP-A-339 841 beschrieben sind. Weitere Beschleuniger, Coinitiatoren und Autoxidizer sind z.B. Thioether, Disulfide und Phosphine, wie beispielsweise in der EP-A-438 123 und GB-A-2 180 358 beschrieben.

Unterstützt werden kann der Härtungsvorgang insbesondere von (z.B. mit Titandioxid) pigmentierten Zusammensetzungen, auch durch Zugabe einer unter thermischen Bedingungen radikalbildenden Komponente wie z.B. einer Azoverbindung wie etwa 2,2'-Azobis(4-methoxy-2,4-dimethylvaleronitril), eines Triazenes, Diazosulfids, Pentazadiens oder einer Peroxyverbindung wie etwa Hydroperoxid oder Peroxycarbonat, z.B. t-Butylhydroperoxid, wie z.B. in der EP-A-245 639 beschrieben.

Weitere übliche Zusätze sind - je nach Verwendungszweck - optische Aufheller, Füllstoffe, Pigmente, Farbstoffe, Netzmittel oder Verlaufsmitel.

Zur Härtung dicker und pigmentierter Beschichtungen eignet sich der Zusatz von Mikro-Glaskugeln oder pulverisierter Glasfasern, wie z.B. im US-A-5,013,768 beschrieben.

Gegenstand der Erfindung sind auch Zusammensetzungen enthaltend als Komponente (a) mindestens eine in Wasser gelöste oder emulgierte ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung.

Solche strahlungshärtbaren wässrigen Prepolymerdispersionen sind in vielen Variationen im Handel erhältlich. Man versteht darunter eine Dispersion aus Wasser und mindestens einem darin dispergierten Prepolymeren. Die Konzentration des Wassers in diesen Systemen liegt z.B. bei 5 bis 80, insbesondere 30 bis 60 Gew.-%. Das strahlungs-

härtbare Prepolymere bzw. Prepolymerengemisch ist beispielsweise in Konzentrationen von 95 bis 20, insbesondere 70 bis 40 Gew.-% enthalten. In diesen Zusammensetzungen ist die Summe der für Wasser und Prepolymere genannten Prozentzahlen jeweils 100, die Hilfs- und Zusatzstoffe kommen, je nach Verwendungszweck in unterschiedlichen Mengen hinzu.

Bei den strahlungshärtbaren, in Wasser dispergierten, oft auch gelösten filmbildenden Prepolymeren handelt es sich um für wässrige Prepolymerdispersionen an sich bekannte, durch freie Radikale initiiertbare mono- oder polyfunktionelle ethylenisch ungesättigte Prepolymere, die beispielsweise einen Gehalt von 0,01 bis 1,0 Mol pro 100 g Prepolymer an polymerisierbaren Doppelbindungen, sowie ein mittleres Molekulargewicht von z.B. mindestens 400, insbesondere von 500 bis 10000 aufweisen. Je nach Anwendungszweck kommen jedoch auch Prepolymere mit höheren Molekulargewichten in Frage. Es werden beispielsweise polymerisierbare C-C-Doppelbindungen enthaltende Polyester mit einer Säurezahl von höchstens 10, polymerisierbare C-C-Doppelbindungen enthaltende Polyether, hydroxylgruppenhaltige Umsetzungsprodukte aus einem mindestens zwei Epoxidgruppen pro Molekül enthaltenden Polyepoxid mit mindestens einer  $\alpha,\beta$ -ethylenisch ungesättigten Carbonsäure, Polyurethan(meth-)acrylate sowie  $\alpha,\beta$ -ethylenisch ungesättigte Acrylreste enthaltende Acrylcopolymere verwendet, wie sie in der EP-A-12 339 beschrieben sind. Gemische dieser Prepolymeren können ebenfalls verwendet werden. In Frage kommen ausserdem die in der EP-A-33 896 beschriebenen polymerisierbaren Prepolymere, bei denen es sich um Thioetheraddukte von polymerisierbaren Prepolymeren mit einem mittleren Molekulargewicht von mindestens 600, einem Carboxylgruppengehalt von 0,2 bis 15 % und einem Gehalt von 0,01 bis 0,8 Mol polymerisierbarer C-C-Doppelbindungen pro 100 g Prepolymer handelt. Andere geeignete wässrige Dispersionen auf Basis von speziellen (Meth-)Acrylsäurealkylester-Polymerisaten sind in der EP-A-41 125 beschrieben, geeignete in Wasser dispergierbare, strahlungshärtbare Prepolymere aus Urethanacrylaten sind der DE-A-29 36 039 zu entnehmen.

Als weitere Zusätze können diese strahlungshärtbaren wässrigen Prepolymerdispersionen Dispergierhilfsmittel, Emulgatoren, Antioxidantien, Lichtstabilisatoren, Farbstoffe, Pigmente, Füllstoffe, z.B. Talkum, Gips, Kieselsäure, Rutil, Russ, Zinkoxid, Eisenoxide, Reaktionsbeschleuniger, Verlaufsmittel, Gleitmittel, Netzmittel, Verdickungsmittel, Mattierungsmittel, Entschäumer und andere in der Lacktechnologie übliche Hilfsstoffe enthalten. Als Dispergierhilfsmittel kommen wasserlösliche hochmolekulare organische Verbindungen mit polaren Gruppen, wie z.B. Polyvinylalkohole, Polyvinylpyrrolidon oder Celluloseether in Frage. Als Emulgatoren können nicht-ionische, gegebenenfalls auch ionische Emulgatoren verwendet werden.

Die photopolymerisierbaren Zusammensetzungen enthalten den Photoinitiator (b) zweckmässig in einer Menge von 0,05 bis 15 Gew.-%, vorzugsweise 0,1 bis 5 Gew.-%, bezogen auf die Zusammensetzung.

In bestimmten Fällen kann es von Vorteil sein, Gemische von zwei oder mehr der erfindungsgemässen Photoinitiatoren zu verwenden. Wie oben bereits erwähnt, können selbstverständlich auch Gemische mit anderen bekannten Photoinitiatoren verwendet werden, z.B. Gemische mit Benzophenon, Benzophenonderivaten, Acetophenon, Acetophenonderivaten, wie beispielsweise  $\alpha$ -Hydroxycycloalkylphenyl-ketonen, Dialkoxyacetophenonen,  $\alpha$ -Hydroxy- oder  $\alpha$ -Aminoacetophenonen, 4-Aroyl-1,3-Dioxolanen, Benzoinalkylethern und Benzilketalen, Monoacylphosphinoxiden, Bisacylphosphinoxiden, Titanocenen oder Ferrocenen.

Beispiele für besonderes geeignete zusätzliche Photoinitiatoren sind: 1-(4-Dodecylbenzoyl)-1-hydroxy-1-methylethan, 1-(4-Isopropylbenzoyl)-1-hydroxy-1-methyl-ethan, 1-benzoyl-1-hydroxy-1-methyl-ethan, 1-[4(2-Hydroxyethoxy)-benzoyl]-1-hydroxy-1-methyl-ethan, 1-[4(Acryloyloxyethoxy)benzoyl]-1-hydroxy-1-methyl-ethan, Diphenylketon, Phenyl-1-hydroxycyclohexylketon, (4-Morpholinobenzoyl)-1-benzyl-1-dimethylamino-propan, 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-2-benzyl-2-dimethylamino-butanon-1, (4-Methylthiobenzoyl)-1-methyl-1-morpholino-ethan, Benzildimethylketal, Bis(cyclopentadienyl)-bis(2,6-difluoro-3-pyrrylphenyl)-titan, Cyclopentadienyl-aren-eisen(II)-Komplexsalze, z.B. ( $\eta^6$ -Iso-propylbenzol)( $\eta^5$ -cyclopentadien-yl)-eisen-II-hexafluorophosphat, Trimethylbenzoyldiphenylphosphinoxid, Bis(2,6-dimethoxy-benzoyl)-(2,4,4-trimethyl-pentyl)-phosphinoxid, Bis(2,4,6-trimethylbenzoyl)-2,4-dipentoxyphenylphosphin-oxid oder Bis(2,4,6-trimethylbenzoyl)phenyl-phosphinoxid. Weitere geeignete zusätzliche Photoinitiatoren sind dem US Patent 4,950,581 Spalte 20, Zeile 35 bis Spalte 21, Zeile 35 zu entnehmen.

Geeignet sind weiterhin Triazin-Verbindungen, wie z.B. die in der EP-A-137 452, der DE-A-27 18 254 und der DE-A-22 43 621 beschriebenen Triazine. Weitere geeignete Triazine sind dem US Patent 4,950,581, Spalte 14, Zeile 60 bis Spalte 18, Zeile 44 zu entnehmen. Insbesondere interessant sind Trihalogenmethyltriazine, wie z.B. 2,4-Bis(trichloromethyl)-6-(4-styryl-phenyl)-s-triazin.

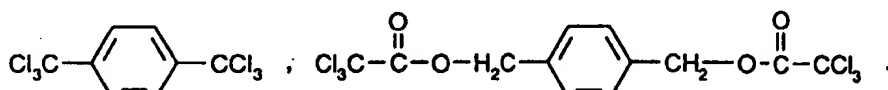
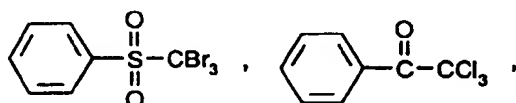
Im Falle des Einsatzes der erfindungsgemässen Photoinitiatoren in Hybridsystemen werden zusätzlich zu den erfindungsgemässen radikalischen Härtern kationische Photoinitiatoren wie z.B. Peroxidverbindungen, z.B. Benzoylperoxid (weitere geeignete Peroxide sind im US Patent 4,950,581 Spalte 19, Zeilen 17-25 beschrieben), aromatische Sulfonium-, Phosphonium- oder Iodonium-Salze (wie z.B. im US Patent 4,950,581 Spalte 18, Zeile 60 bis Spalte 19, Zeile 10 beschrieben) oder Cyclopentadienyl-aren-eisen(II)-Komplexsalze, z.B. ( $\eta^6$ -Iso-propylbenzol)( $\eta^5$ -cyclopentadien-yl)-eisen-II-hexafluorophosphat, verwendet.

Gegenstand der Erfindung sind daher auch Zusammensetzungen, die neben dem Photoinitiator (b) noch mindestens einen weiteren Photoinitiator (d) und/oder andere Additive enthalten.

Insbesondere interessant sind Zusammensetzungen enthaltend als zusätzlichen Photoinitiator (d) ein Titanocen, ein Ferrocen, ein Benzophenon, einen Benzoinalkylether, ein Benzilketal, ein 4-Aroyl-1,3-dioxolan, ein Dialkoxyacetophenon, ein  $\alpha$ -Hydroxy- oder  $\alpha$ -Aminoacetophenon, ein  $\alpha$ -Hydroxycycloalkyl-phenylketon, ein Xanthon, ein Thioxanthon, ein Anthrachinon oder ein Mono- oder Bisacylphosphinoxid oder Mischungen davon als zusätzlichen Photoinitiator.

Interessant sind auch Zusammensetzungen, worin als weiteres Additiv eine leicht reduzierbare Verbindung, insbesondere ein halogener Kohlenwasserstoff, eingesetzt wird.

Als leicht reduzierbare Verbindungen kommen z.B. halogenierte Kohlenwasserstoffe in Frage. Beispiele dafür sind insbesondere



Unter leicht reduzierbarer Verbindung sind in diesem Zusammenhang auch Verbindungen wie sie im US Patent 4,950, 581 beschrieben sind zu verstehen, beispielsweise auch Iodoniumsalze, Sulfoniumsalze, organische Peroxide, Verbindungen mit Kohlenstoff-Halogenid Bindungen (Trichlormethyltriazine), heterocyclische Schwefelverbindungen und andere Photoinitiatoren ( $\alpha$ -Aminoketone). Andere Additive sind z.B. Heterocyklen wie sie in den Patenten und Patentanmeldungen US 5,168,032, JP 02 244050, JP 02 054268, JP 01 017048 und DE 383308 beschrieben sind.

Weitere Additive sind z.B. aromatische Imine, beschrieben in US 5,079,126 und aromatische Diazoverbindungen beschrieben in US 5,200,292 (z.B. Iminochinondiazide), Thiole, beschrieben in US 4,937,159 und Thiole und N,N-Dialkylaniline, beschrieben in US 4,874,685. Es können auch mehrere der aufgeführten Coinitiatoren bzw. Elektronenakzeptoren und Additive kombiniert eingesetzt werden.

Die photopolymerisierbaren Zusammensetzungen können für verschiedene Zwecke verwendet werden, beispielsweise als Druckfarbe, als Klarlack, als Weisslack, z.B. für Holz oder Metall, als Anstrichstoff, u.a. für Papier, Holz, Metall oder Kunststoff, als Pulverlack, als tageslichthärtbarer Anstrich für Bauten- und Straßenmarkierung, für photographische Reproduktionsverfahren, für holographische Aufzeichnungsmaterialien, für Bildaufzeichnungsverfahren oder zur Herstellung von Druckplatten, die mit organischen Lösungsmitteln oder wässrig-alkalisch entwickelbar sind, zur Herstellung von Masken für den Siebdruck, als Zahnfüllmassen, als Klebstoffe, als drucksensitive Klebstoffe, als Laminierharze, als Aetz- oder Permanentresists und als Lötstoppmasken für elektronische Schaltungen, zur Herstellung von dreidimensionalen Gegenständen durch Massenhärtung (UV-Härtung in transparenten Formen) oder nach dem Stereolithographieverfahren, wie es z.B. im US-Patent Nr. 4,575,330 beschrieben ist, zur Herstellung von Verbundwerkstoffen (z.B. styrolischen Polyestern, die gegebenenfalls Glasfasern und/oder andere Fasern und andere Hilfsstoffe, enthalten können) und anderen dickschichtigen Massen, zur Beschichtung oder Versiegelung von elektronischen Teilen oder als Ueberzüge für optische Fasern.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen können weiterhin als Initiatoren für Emulsions-, Perl- oder Suspensionspolymerisationen, als Initiatoren einer Polymerisation für die Fixierung von Ordnungszuständen von flüssigkristallinen Mono- und Oligomeren oder als Initiatoren für die Fixierung von Farbstoffen auf organischen Materialien eingesetzt werden.

In Lacken verwendet man häufig Gemische eines Prepolymeren mit mehrfach ungesättigten Monomeren, die ausserdem noch ein einfach ungesättigtes Monomer enthalten. Das Prepolymere ist hierbei in erster Linie für die Eigenschaften des Lackfilmes massgebend, durch seine Variation kann der Fachmann die Eigenschaften des gehärteten Filmes beeinflussen. Das mehrfach ungesättigte Monomere fungiert als Vernetzer, das den Lackfilm unlöslich macht. Das einfach ungesättigte Monomere fungiert als reaktiver Verdünner, mit dessen Hilfe die Viskosität herabgesetzt wird, ohne dass ein Lösungsmittel verwendet werden muss.

Ungesättigte Polyesterharze werden meist in Zweikomponentensystemen zusammen mit einem einfach ungesättigten Monomer, vorzugsweise mit Styrol, verwendet. Für Photoresists werden oft spezifische Einkomponentensysteme verwendet, wie z.B. Polymaleinimide, Polychalkone oder Polyimide, wie sie in der DE-A-23 08 830 beschrieben sind.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen und Mischungen davon können weiterhin als radikalische Photoinitiatoren oder photoinitierende Systeme für strahlenhärtbare Pulverlacke verwendet werden. Die Pulverlacke können auf festen Harzen und Monomeren enthaltend reaktive Doppelbindungen basieren, wie z.B. Maleaten, Vinylthern, Acrylaten,



Acrylamiden und Mischungen davon. Ein radikalisch UV-härtbarer Pulverlack kann durch Mischen von ungesättigten Polyesterharzen mit festen Acrylamiden (z.B. Methylacrylamidoglycolatmethylester) und einem erfindungsgemässen radikalischen Photoinitiator, wie beispielsweise im Vortrag "Radiation Curing of Powder Coating", Conference Proceedings, Radtech Europe 1993 von M. Wittig und Th. Gohmann beschrieben, formuliert werden. Ebenso können radikalisch UV-härtbare Pulverlacke durch Mischen von ungesättigten Polyesterharzen mit festen Acrylaten, Methacrylaten oder Vinylethern und einem erfindungsgemässen Photoinitiator (bzw. Photoinitiatorgemisch) formuliert werden. Die Pulverlacke können auch Bindemittel enthalten, wie sie z.B. in der DE-A-42 28 514 und der EP-A-636 669 beschrieben sind. Die UV-härtbaren Pulverlacke können auch weisse oder farbige Pigmente enthalten. So kann z.B. vorzugsweise Rutil-Titaniumdioxid bis zu Konzentrationen von 50 Gew.-% eingesetzt werden, um einen gehärteten Pulverlack mit gutem Abdeckungsvermögen zu erhalten. Das Verfahren beinhaltet normalerweise elektrostatisches oder tribostatisches Aufsprühen des Pulvers auf das Substrat, wie z.B. Metall oder Holz, Aufschmelzen des Pulvers durch Erwärmen und, nachdem ein glatter Film entstanden ist, Strahlenhärten des Überzugs mit ultravioletem und/oder sichtbarem Licht, z.B. mit Quecksilbermitteldrucklampen, Metallhalogenidlampen oder Xenonlampen. Ein besonderer Vorteil der strahlenhärtbaren Pulverlacke im Vergleich zu den entsprechenden thermisch härtbaren liegt darin, dass die Fließzeit nach dem Aufschmelzen der Pulverpartikel wahlweise hinausgezögert werden kann, um die Bildung eines glatten hochglänzenden Überzugs zu gewährleisten. Im Gegensatz zu thermisch härtbaren Systemen können strahlenhärtbare Pulverlacke ohne den unerwünschten Effekt der Lebensdauerverkürzung so formuliert werden, dass sie bei niedrigeren Temperaturen schmelzen. Aus diesem Grund sind sie auch geeignet als Überzüge für wärmeempfindliche Substrate, wie z.B. Holz oder Kunststoffe.

Die Pulverlackformulierungen können neben den erfindungsgemässen Photoinitiatoren auch UV-Absorber enthalten. Entsprechende Beispiele sind vorstehend unter den Punkten 1.-8. aufgeführt.

Die erfindungsgemässen photohärtbaren Zusammensetzungen eignen sich z.B. als Beschichtungsstoffe für Substrate aller Art, z.B. Holz, Textilien, Papier, Keramik, Glas, Kunststoffe wie Polyester, Polyäthylenterephthalat, Polyolefine oder Celluloseacetat, insbesondere in Form von Filmen, sowie Metalle wie Al, Cu, Ni, Fe, Zn, Mg oder Co und GaAs, Si oder SiO<sub>2</sub>, auf denen eine Schutzschicht oder durch bildmässiges Belichten eine Abbildung aufgebracht werden soll.

Die Beschichtung der Substrate kann erfolgen, indem man eine flüssige Zusammensetzung, eine Lösung oder Suspension auf das Substrat aufbringt. Die Wahl des Lösungsmittels und die Konzentration richten sich hauptsächlich nach der Art der Zusammensetzung und nach dem Beschichtungsverfahren. Das Lösungsmittel soll inert sein, d.h. es soll mit den Komponenten keine chemische Reaktion eingehen und es soll bei der Trocknung nach dem Beschichten wieder entfernt werden können. Geeignete Lösungsmittel sind z.B. Ketone, Ether und Ester, wie Methyläthylketon, Isobutylmethylketon, Cyclopentanone, Cyclohexanon, N-Methylpyrrolidon, Dioxan, Tetrahydrofuran, 2-Methoxyethanol, 2-Ethoxyethanol, 1-Methoxy-2-propanol, 1,2-Dimethoxyethan, Essigsäureethylester, Essigsäure-n-butylester und 3-Ethoxy-propionsäureethylester. Die Lösung wird mittels bekannter Beschichtungsverfahren gleichförmig auf ein Substrat aufgebracht, z.B. durch Schleudern, Tauchen, Rakelbeschichtung, Vorhanggiessverfahren, Aufpinseln, Sprühen, speziell durch elektrostatisches Sprühen und Reverse-Roll-Beschichtung, sowie durch elektrophoretische Abscheidung. Es ist auch möglich, die lichtempfindliche Schicht auf einen temporären, flexiblen Träger zu bringen und dann durch Schichtübertragung via Lamination das endgültige Substrat, z.B. eine kupferkaschierte Leiterplatte, zu beschichten.

Die Auftragsmenge (Schichtdicke) und Art des Substrates (Schichtträger) sind abhängig vom gewünschten Applikationsgebiet. Der Schichtdickenbereich umfasst im allgemeinen Werte von ca 0,1 µm bis mehr als 100 µm.

Die erfindungsgemässen strahlungsempfindlichen Zusammensetzungen finden Anwendung als Negativresists, die eine sehr hohe Lichtempfindlichkeit aufweisen und schwellungsfrei in wässrig-alkalischem Medium entwickelt werden können. Sie eignen sich als Photoresists für die Elektronik (Galvanoresist, Aetzresist, Lötstopresist), die Herstellung von Druckplatten, wie Offsetdruckplatten, Flexo- und Hochdruckplatten oder Siebdruckformen, die Herstellung von Stempeln, den Einsatz beim Formteilätzen oder den Einsatz als Mikroresist bei der Herstellung integrierter Schaltkreise. Dementsprechend unterschiedlich sind die möglichen Schichtträger und die Verarbeitungsbedingungen der beschichteten Substrate.

Die erfindungsgemässen Verbindungen und Zusammensetzungen finden auch Verwendung zur Herstellung ein- oder mehrschichtiger Materialien zur Bildaufzeichnung oder Bildervielfachung (Kopien, Reprographie), die ein- oder mehrfarbig sein können. Weiterhin sind diese Materialien auch in Farbprüfsystemen einsetzbar. Bei dieser Technologie können auch Formulierungen angewendet werden, welche Mikrokapseln enthalten, und zur Bilderzeugung kann dem Belichtungsschritt ein thermischer Schritt nachgeschaltet werden. Derartige Systeme und Technologien und ihre Anwendung sind z.B. in US 5,376,459 beschrieben.

Für photographische Informationsaufzeichnungen dienen z.B. Folien aus Polyester, Celluloseacetat oder mit Kunststoff beschichtete Papiere; für Offsetdruckformen speziell behandeltes Aluminium, für die Herstellung gedruckter Schaltungen kupferkaschierte Lamine und für die Herstellung von integrierten Schaltkreisen Siliziumwafer. Die Schichtdicken für photographische Materialien und Offsetdruckformen betragen in der Regel ca. 0,5 µm bis 10 µm, für



gedruckte Schaltungen 1 µm bis ca. 100 µm.

Nach dem Beschichten der Substrate wird das Lösungsmittel in der Regel durch Trocknen entfernt, und es resultiert eine Schicht des Photoresists auf dem Träger.

Der Begriff "bildmässige" Belichtung beinhaltet sowohl die Belichtung durch eine Photomaske, die ein vorbestimmtes Muster enthält, beispielsweise ein Diapositiv, die Belichtung durch einen Laserstrahl, der beispielsweise computergesteuert über die Oberfläche des beschichteten Substrates bewegt wird und auf diese Weise ein Bild erzeugt, sowie die Bestrahlung mit computergesteuerten Elektronenstrahlen.

Nach der bildmässigen Belichtung des Materials und vor der Entwicklung kann es vorteilhaft sein, für kürzere Zeit eine thermische Behandlung durchzuführen. Dabei werden nur die belichteten Teile thermisch gehärtet. Die angewandten Temperaturen liegen im allgemeinen bei 50-150 °C, bevorzugt bei 80-130 °C; die Zeit für die thermische Behandlung liegt in der Regel zwischen 0,25 und 10 Minuten.

Die photohärtbare Zusammensetzung kann weiterhin in einem Verfahren zur Herstellung von Druckformen oder Photoresists wie es z.B. in der DE-A-40 13 358 beschrieben wird verwendet werden. Darin wird die Zusammensetzung vor, zugleich mit oder nach der bildmässigen Bestrahlung kurzzeitig mit sichtbarem Licht einer Wellenlänge von mindestens 400 nm ohne Maske belichtet.

Nach der Belichtung und gegebenenfalls thermischen Behandlung werden die unbelichteten Stellen des Photoresists in an sich bekannter Weise mit einem Entwickler entfernt.

Die erfindungsgemässen Zusammensetzungen sind -wie schon erwähnt- wässrig-alkalisch entwickelbar. Geeignete wässrig-alkalische Entwicklerlösungen sind insbesondere wässrige Lösungen von Tetraalkylammoniumhydroxiden oder von Alkalimetallsilikaten, -phosphaten, -hydroxiden und -carbonaten. Diesen Lösungen können gegebenenfalls noch kleinere Mengen an Netzmitteln und/oder organischen Lösungsmitteln zugesetzt sein. Typische organische Lösungsmittel, die den Entwicklerflüssigkeiten in kleinen Mengen zugesetzt werden können, sind beispielsweise Cyclohexanon, 2-Ethoxyethanol, Toluol, Aceton sowie Mischungen solcher Lösungsmittel.

Grosse Bedeutung hat die Photohärtung für Druckfarben, da die Trocknungszeit des Bindemittels ein massgeblicher Faktor für die Produktionsgeschwindigkeit graphischer Erzeugnisse ist und in der Grössenordnung von Bruchteilen von Sekunden liegen soll. Insbesondere für den Siebdruck sind UV-härtbare Farben von Bedeutung.

Gut geeignet sind die erfindungsgemässen Gemische -wie oben bereits erwähnt- auch zur Herstellung von Druckplatten. Hierbei werden z.B. Gemische von löslichen linearen Polyamiden oder Styrol/Butadien bzw. Styrol/Isopren Kautschuk, Polyacrylaten oder Polymethylmethacrylaten mit Carboxyl-Gruppen, Polyvinylalkoholen oder Urethanacrylaten mit photopolymerisierbaren Monomeren, beispielsweise Acryl- bzw. Methacrylamiden oder Acryl- bzw. Methacrylestern, und einem Photoinitiator verwendet. Filme und Platten aus diesen Systemen (nass oder trocken) werden über das Negativ (oder Positiv) der Druckvorlage belichtet und die ungehärteten Teile anschliessend mit einem geeigneten Lösemittel eluiert.

Ein weiteres Einsatzgebiet der Photohärtung ist die Metallbeschichtung, beispielsweise bei der Lackierung von Blechen und Tuben, Dosen oder Flaschenverschlüssen, sowie die Photohärtung auf Kunststoffbeschichtungen, beispielsweise von Fussboden- oder Wandbelägen auf PVC-Basis.

Beispiele für die Photohärtung von Papierbeschichtungen sind die farblose Lackierung von Etiketten, Schallplattenhüllen oder Buchumschlägen.

Ebenfalls interessant ist die Verwendung der erfindungsgemässen Verbindungen zur Härtung von Formteilen aus Verbundmassen. Die Verbundmasse besteht aus einem selbsttragenden Matrixmaterial, z.B. einem Glasfasergewebe, oder auch beispielsweise Pflanzenfasern [vgl. K.-P. Mieck, T. Reussmann in Kunststoffe 85 (1995), 366-370], das mit der lichterhärtenden Formulierung durchtränkt wird. Mit den erfindungsgemässen Verbindungen hergestellte Formteile aus Verbundmassen erreichen eine hohe mechanische Stabilität und Widerstandsfähigkeit. Die erfindungsgemässen Verbindungen sind auch als Photohärtter in Form-, Tränk- und Überzugsmassen, wie sie beispielsweise in der EP-A-7086 beschrieben sind, einsetzbar. Solche Massen sind beispielsweise Feinschichtharze, an die hohe Anforderungen bezüglich der Härtungsaktivität und Vergilbungsresistenz gestellt werden, faserverstärkte Formstoffe, wie z.B. plane, längs- oder quergewellte Lichtplatten. Verfahren zur Herstellung von solchen Formstoffen, wie z.B. Handauflegeverfahren, Faserspritz-, Schleuder- oder Wickelverfahren, sind z.B. von P.H. Selden in "Glasfaserverstärkte Kunststoffe", Seite 610, Springer Verlag Berlin-Heidelberg-New York 1967, beschrieben. Gebrauchsgegenstände, die beispielsweise nach diesen Verfahren hergestellt werden können sind Boote, beidseitig mit glasfaserverstärktem Kunststoff beschichtete Span- oder Tischlerplatten, Rohre, Behälter usw. Weitere Beispiele für Form-, Tränk- und Überzugsmassen sind UP-Harz-Feinschichten für glasfaserhaltige Formstoffe (GFK), z.B. Wellplatten und Papierlamine. Papierlamine können auf Harnstoff- oder Melaminharzen basieren. Die Feinschicht wird vor der Laminatherstellung auf einem Träger (z.B. einer Folie) erzeugt. Die erfindungsgemässen photohärtbaren Zusammensetzungen können auch für Giessharze oder zur Einbettung von Gegenständen, z.B. von Elektronikteilen usw., verwendet werden. Darüberhinaus können sie auch zur Auskleidung von Hohlräumen und Rohren eingesetzt werden. Zur Härtung werden Quecksilbermitteldrucklampen verwendet, wie sie in der UV-Härtung üblich sind. Von besonderem Interesse sind aber auch weniger intensive Lampen, z.B. vom Typ TL 40W/03 oder TL40W/05. Die Intensität dieser Lampen entspricht etwa dem Son-

nenlicht. Es kann auch direktes Sonnenlicht zur Härtung eingesetzt werden. Ein weiterer Vorteil ist, dass die Verbundmasse in einem angehärteten, plastischen Zustand von der Lichtquelle entfernt und verformt werden kann. Danach erfolgt die vollständige Aushärtung.

Die erfindungsgemässen Verbindungen und Zusammensetzungen können auch zur Herstellung von Lichtwellenleitern und optischen Schaltern eingesetzt werden, wobei die Erzeugung eines Unterschiedes im Brechungsindex zwischen belichteten und unbelichteten Bereichen ausgenutzt wird.

Wichtig ist auch die Verwendung von photohärtbaren Zusammensetzungen für Abbildungsverfahren und zur optischen Herstellung von Informationsträgern. Hierbei wird -wie oben bereits beschrieben- die auf dem Träger aufgebraute Schicht (nass oder trocken) durch eine Photomaske mit UV oder sichtbarem Licht bestrahlt und die unbelichteten Stellen der Schicht durch Behandlung mit einem Lösemittel (= Entwickler) entfernt. Das Aufbringen der photohärtbaren Schicht kann auch im Elektroabscheidungsverfahren auf Metall geschehen. Die belichteten Stellen sind vernetzt-polymer und dadurch unlöslich und bleiben auf dem Träger stehen. Bei entsprechender Anfärbung entstehen sichtbare Bilder. Ist der Träger eine metallisierte Schicht, so kann das Metall nach dem Belichten und Entwickeln an den unbelichteten Stellen weggeätzt oder durch Galvanisieren verstärkt werden. Auf diese Weise lassen sich gedruckte elektronische Schaltungen und Photoresists herstellen.

Die Lichtempfindlichkeit der erfindungsgemässen Zusammensetzungen reicht in der Regel von ca. 200 nm über das UV-Gebiet bis in den Infrarotbereich (ca. 20000 nm, insbesondere 1200 nm) und umspannt somit einen sehr breiten Bereich. Geeignete Strahlung enthält z.B. Sonnenlicht oder Licht, aus künstlichen Lichtquellen. Als Lichtquellen kommen daher eine grosse Anzahl der verschiedensten Typen zur Anwendung. Es sind sowohl Punktquellen als auch flächenförmige Strahler (Lampenteppiche) geeignet. Beispiele sind: Kohlelichtbogenlampen, Xenon-Lichtbogenlampen, Quecksilber-mitteldruck-, -hochdruck- und -niederdruckstrahler, gegebenenfalls mit Metall-Halogeniden dotiert (Metall-Halogenlampen), mikrowellenangeregte Metaldampflampen, Excimer Lampen, superaktinische Leuchtstoffröhren, Fluoreszenzlampen, Argonglühlampen, Elektronenblitzlampen, photographische Flutlichtlampen, Elektronenstrahlen und Röntgenstrahlen, erzeugt mittels Synchrotronen oder Laser-Plasma. Der Abstand zwischen Lampe und erfindungsgemässen zu belichtendem Substrat kann je nach Anwendungszweck und Lampentyp bzw. -stärke variieren, z.B. zwischen 2 cm bis 150 cm. Speziell geeignet sind Laserlichtquellen, z.B. Excimer-Laser. Auch Laser im sichtbaren Bereich oder im IR-Bereich können eingesetzt werden. Hier ist die hohe Empfindlichkeit der erfindungsgemässen Materialien und die Möglichkeit der Anpassung des Farbstoffes an die Laserlinie sehr vorteilhaft. Nach dieser Methode können gedruckte Schaltungen in der Elektronikindustrie, lithographische Offsetdruckplatten oder Reliefdruckplatten sowie photo-graphische Bildaufzeichnungsmaterialien hergestellt werden.

Erfindungsgegenstand ist auch die Verwendung der oben beschriebenen Zusammensetzung zur Herstellung von pigmentierten und nichtpigmentierten Lacken, Druckfarben, Pulverlacken, Druckplatten, Klebern, Dentalmassen, Lichtwellenleitern, optischen Schaltern, Farbprüfsystemen, Verbundmassen, Glasfaserkabelbeschichtungen, Siebdruckschablonen, Resistmaterialien, die Verwendung zur Verkapselung elektrischer und elektronischer Bauteile, zur Herstellung von magnetischen Aufzeichnungsmaterialien, zu Herstellung von dreidimensionalen Objekten mittels Stereolithographie, für photographische Reproduktionen, sowie die Verwendung als Bildaufzeichnungsmaterial, insbesondere für holographische Aufzeichnungen.

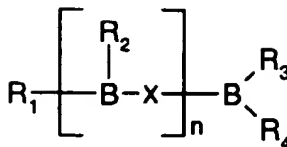
Ebenfalls Gegenstand der Erfindung ist ein beschichtetes Substrat, das auf mindestens einer Oberfläche mit einer wie oben beschriebenen Zusammensetzung beschichtet ist, sowie ein Verfahren zur photographischen Herstellung von Reliefabbildungen, in welchem ein beschichtetes Substrat bildmässig belichtet wird und danach die unbelichteten Anteile mit einem Lösemittel entfernt werden. Insbesondere interessant ist dabei die -oben schon erwähnte- Belichtung mittels eines Laserstrahls.

Gegenstand der Erfindung ist auch ein Verfahren zur Photopolymerisation von nichtflüchtigen monomeren, oligomeren oder polymeren Verbindungen mit mindestens einer ethylenisch ungesättigten Doppelbindung, dadurch gekennzeichnet, dass man zu den oben genannten Verbindungen mindestens eine Verbindung der Formel I oder einen wie oben beschriebenen Photoinitiator zugibt und mit Licht der Wellenlänge von 200 nm bis einschliesslich in den Infrarotbereich bestrahlt.

Die erfindungsgemässen Boratverbindungen sind nicht nur als Initiatoren für Photopolymerisationsreaktionen einsetzbar, sondern sind ebenfalls als thermische Polymerisationsinitiatoren zu verwenden.

Gegenstand der Erfindung ist daher auch die Verwendung der Verbindungen der Formel I als Initiator für die thermische Polymerisation von Verbindungen mit ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen, sowie ein Verfahren zur thermischen Polymerisation von Verbindungen mit ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen, dadurch gekennzeichnet, dass als Polymerisationsinitiator mindestens eine Verbindung der Formel I eingesetzt wird.

## I. Herstellung der Borane



**Beispiel 1:** 1,4-Bis(dimesitylboryl)benzol  $R_1-R_4$  = Mesityl,  $n = 1$ ;  $X = 1,4$ -Phenylene

*Methode A:*

Zu einer Lösung von 2,36 g (0,01 mol) 1,4-Dibrombenzol in 10 ml Diethylether wird bei  $-78^\circ\text{C}$  ein Äquivalent Butyllithium (0,01 mol) in Hexan während 15 Minuten gegeben. Während einer Stunde wird die Temperatur langsam auf  $-50^\circ\text{C}$  steigen lassen und danach wieder auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt. Dann werden 2,68 g (0,01 mol) festes Dimesitylfluoroboran zugegeben, die Reaktionsmischung auf Raumtemperatur erwärmen lassen, und es wird während einer Stunde gerührt. Die Mischung wird in 50 ml Wasser gegossen und filtriert. Es werden 3,1 g eines beigefarbenen Feststoffes erhalten. Das Produkt wird durch Waschen mit siedendem Acetonitril gereinigt. Es werden 2,1 g (52 % d. Theorie) 1-Brom-4-dimesitylborylbenzol erhalten. Eine Lösung dieses Borans in 20 ml Tetrahydrofuran (THF) wird auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt und mit 1 Äquivalent (0,05 mol) Butyllithium in Hexan behandelt. Die rote Lösung wird während 30 Minuten auf  $-50^\circ\text{C}$  erwärmen lassen und danach wieder auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt. Danach werden 1,34 g (0,005 mol) festes Dimesitylfluoroboran zugegeben, die Reaktionsmischung wird auf Raumtemperatur erwärmen lassen und während einer Stunde gerührt.

Die Mischung wird in 50 ml Wasser gegossen und filtriert. Es wird ein weisser Feststoff erhalten. Das Produkt wird durch Waschen mit siedendem Acetonitril gereinigt. Es werden 2,23 g (78 % d. Theorie) des reinen Bisborans erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

*Methode B:*

Zu einer Lösung von 2,36 g (0,01 mol) 1,4-Dibrombenzol in 20 ml THF wird während 15 Minuten bei  $-78^\circ\text{C}$  ein Äquivalent (0,01 mol) Butyllithium in Hexan gegeben. Die Suspension wird während 30 Minuten langsam auf  $-50^\circ\text{C}$  erwärmen lassen, danach wieder auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt und mit 2,68 g (0,01 mol) festem Dimesitylfluoroboran behandelt. Die Reaktionsmischung wird auf Raumtemperatur erwärmen lassen und eine halbe Stunde gerührt. Die Mischung wird auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt und wie oben bei Methode A beschrieben nacheinander mit Butyllithium und Dimesitylfluoroboran behandelt. Nach dem Erwärmen auf Raumtemperatur wird die Mischung in 100 ml Wasser gegossen, filtriert und mit siedendem Acetonitril gewaschen. Es werden 4,88 g (85% d. Theorie) des Produktes erhalten.

*Methode C:*

Zu einer Lösung von 11,8 g (0,05 mol) 1,4-Dibrombenzol in 200 ml Hexan werden bei Raumtemperatur 2 Äquivalente Butyllithium (0,1 mol) in Hexan gegeben. Die Mischung wird 3 Stunden am Rückfluss erhitzt. Die entstehende Suspension wird auf  $-78^\circ\text{C}$  abgekühlt und mit 26,8 g (0,1 mol) festem Dimesitylfluoroboran behandelt. Nach dem Erwärmen auf Raumtemperatur wird die Reaktionsmischung in 200 ml Wasser gegossen und zweimal mit 50 ml Hexan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und eingeeengt. Es resultiert ein gelber Feststoff. Nach dem Umkristallisieren aus Hexan werden 17,0 g (d.h. 59% d. Theorie) 1,4-Bis(dimesitylboryl)benzol erhalten.

*Methode D:*

Zu einer Lösung von 8 g (0,04 mol) Brommesitylen in 100 ml Hexan werden bei  $0^\circ\text{C}$  2 Äquivalente (0,08 mol) t-Butyllithium in Pentan während einer Stunde gegeben. Die Mischung wird 3 Stunden am Rückfluss erhitzt. Nach dem Abkühlen auf  $0^\circ\text{C}$  wird eine Lösung von 4,17 g (0,01 mol) 1,4-Bis(dibromoboryl)benzol in 80 ml Hexan zur Mischung gegeben und über Nacht am Rückfluss erhitzt. Die entstehende dicke Suspension wird in 200 ml Wasser gegossen und zweimal mit 50 ml Hexan extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und eingeeengt. Es bildet sich ein gelber Feststoff, der in Hexan umkristallisiert wird. Es resultieren 3,0 g (52% d. Theorie) 1,4-Bis(dimesitylboryl)benzol.

**Methode E:**

1,4-Bis(dimesitylboryl)benzol kann auch nach der von A. Schultz und W. Kaim in Chem. Ber. 1989, 122, 1863-1868, beschriebenen Methode durch Reaktion von einem Äquivalent 1,4-Bis(bromomagnesio)benzol mit 2 Äquivalenten Dimesitylfluorboran unter Rückfluss in THF in einer Ausbeute von 6% d. Theorie erhalten werden.

**Beispiel 2:** 1-Dimesitylboryl-4-diphenylborylbenzol

$R_1, R_2 = \text{Mesityl}; R_3, R_4 = \text{Phenyl}; n = 1; X = 1,4\text{-Phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B hergestellt, indem 1 Äquivalent Dimesitylfluorboran und 1 Äquivalent Diphenylisopropoxyboran eingesetzt werden. Das Rohprodukt wird erhalten, indem die Reaktionsmischung im Hochvakuum eingeengt wird und der feste Rückstand unter Argon mit Hexan behandelt wird. Filtration, Einengen des Filtrats und Umkristallisation aus Acetonitril liefert 3,0 g (61% d. Theorie) des luftempfindlichen, schwach gelben Titelproduktes. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 3:** 1-Bis(chloromesityl)boryl-4-dimesitylborylbenzol

$R_1, R_2 = \text{Mesityl}; R_3, R_4 = \text{Chloromesityl}; n = 1; X = 1,4\text{-Phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B hergestellt, indem 1 Äquivalent Bis(chloromesityl)fluorboran und 1 Äquivalent Dimesitylfluorboran eingesetzt werden. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 4:** 1,4-Bis[bis(chloromesityl)boryl]benzol

$R_1-R_4 = \text{Chloromesityl}; n = 1; X = 1,4\text{-Phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B hergestellt, indem 2 Äquivalente Bis(chloromesityl)fluorboran eingesetzt werden. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 5:** 1,3-Bis(dimesitylboryl)benzol

$R_1-R_4 = \text{Mesityl}; n = 1; X = 1,3\text{-Phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B hergestellt und in 83% Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 6:** 1-Fluoro-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol

$R_1-R_4 = \text{Mesityl}; n = 1; X = 5\text{-Fluoro-1,3-phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei  $-50^\circ\text{C}$  hergestellt und in einer Ausbeute von 61% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 7:** 1-Bis(chloromesityl)boryl-3-dimesitylborylbenzol

$R_1, R_2 = \text{Mesityl}; R_3, R_4 = \text{Chloromesityl}; n = 1; X = 1,3\text{-Phenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B in einer Ausbeute von 86% hergestellt, indem 1 Äquivalent Bis(chloromesityl)fluorboran und 1 Äquivalent Dimesitylfluorboran eingesetzt werden. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 8:** 4,4'-Bis(dimesitylboryl)biphenyl

$R_1-R_4 = \text{Mesityl}; n = 1; X = 4,4'\text{-Biphenyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei  $0^\circ\text{C}$  in einer Ausbeute von 70% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 9:** 4-Bis(chloromesityl)boryl-4'-dimesitylborylbiphenyl

$R_1, R_2 = \text{Mesityl}; R_3, R_4 = \text{Chloromesityl}; n = 1; X = 4,4'\text{-Biphenyl}$

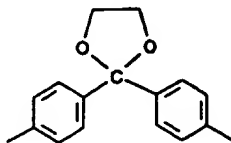
Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B in einer Ausbeute von 71% erhalten, indem 1 Äquivalent Bis(chloromesityl)fluorboran und 1 Äquivalent Dimesitylfluorboran eingesetzt werden. Physikalische

Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 10:** 4,4'-Bis(dimesitylboryl)benzophenon-äthylen-ketal

5  $R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X =$

10



15

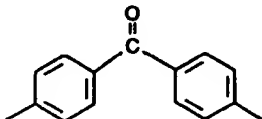
Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei 0°C hergestellt. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 11:** 4,4'-Bis(dimesitylboryl)benzophenon

20

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X =$

25



30

Die Verbindung wird durch Hydrolyse der Verbindung aus Beispiel 10 in einer Mischung von Ethanol, Wasser und konzentrierter Salzsäure in einer Ausbeute von 64% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 12:** 4,4'-Bis(dimesitylboryl)-p-terphenyl

35

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 4,4'$ -p-Terphenylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 73% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 13:** 4,4'-Bis[bis(chloromesityl)boryl]-p-terphenyl

40

$R_1-R_4$  = Chloromesityl,  $N = 1$ ;  $X = 4,4'$ -p-Terphenylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B in einer Ausbeute von 51% erhalten, indem 2 Äquivalente Bis(chloromesityl)fluoroboran eingesetzt werden. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 14:** 4,4'-Bis(dimesitylboryl)-o-terphenyl

45

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 4,4'$ -o-Terphenylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 43% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

50

**Beispiel 15:** 1,5-Bis(dimesitylboryl)naphthalen

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,5$ -Naphthylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei -78°C unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 86% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

55

**Beispiel 16:** 1,5-Bis[bis(chloromesityl)boryl]naphthalen

$R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,5$ -Naphthylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei  $-76^{\circ}\text{C}$  unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 83% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 17:** 1,7-Bis(dimesitylboryl)naphthalen

$R_1, R_4 = \text{Mesityl}$ ;  $n = 1$ ;  $X = 1,7\text{-Naphthyl}$

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei  $0^{\circ}\text{C}$  unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 37% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 18:** 9-Dimesitylboryl-10-di(2-methylphenyl)borylanthracen

$R_1, R_2 = \text{Mesityl}$ ;  $R_3, R_4 = o\text{-Tolyl}$ ;  $n = 1$ ;  $X = 9,10\text{-Anthracen}$

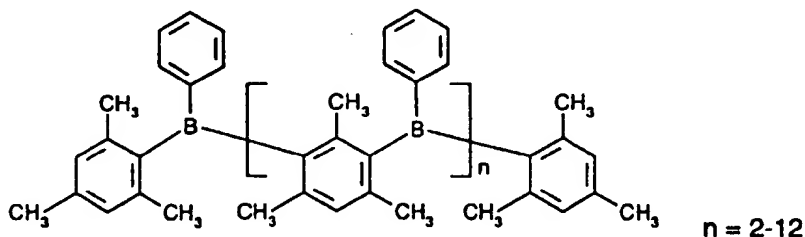
Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode A über 9-Bromo-10-dimesitylborylanthracen hergestellt. Der Brom-Lithium-Austausch und anschließende Behandlung mit Ditolylbromoboran ergibt das gewünschte Produkt in einer Ausbeute von 55%. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 19:** 9,10-Bis(dimesitylboryl)anthracen

$R_1, R_4 = \text{Mesityl}$ ;  $n = 1$ ;  $X = 9,10\text{-Anthracen}$

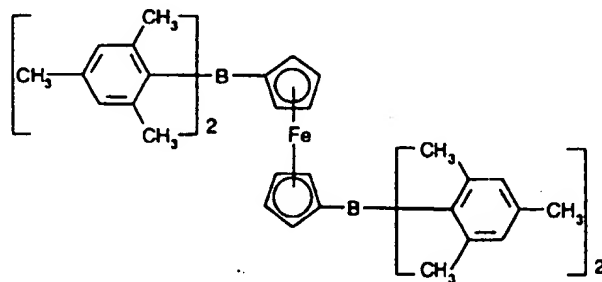
Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C in Diethylether bei  $0^{\circ}\text{C}$  unter Verwendung der entsprechenden Edukte in einer Ausbeute von 45% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 20:** Polymesitylphenylboran



Zu einer Lösung von 1,86 g (0,005 mol) Diiodomesitylen in THF werden während einer Stunde bei  $-78^{\circ}\text{C}$  4 Äquivalente tert.-Butyllithium (0,020 mol) in Pentan gegeben. Die Suspension wird bei  $-78^{\circ}\text{C}$  während 3 Stunden gerührt und dann mit 0,57 g (0,0045 mol) Phenyldifluoroboran behandelt. Die Reaktionsmischung wird auf Raumtemperatur erwärmen lassen und während 2 Stunden gerührt. Die Mischung wird in 50 ml Wasser gegossen und zweimal mit 50 ml Ethylacetat extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden über Magnesiumsulfat getrocknet, filtriert und eingeeengt. Das Rohprodukt wird durch Waschen mit siedendem Acetonitril gereinigt. Es werden 0,37 g (38% d. Theorie) eines weissen Feststoffs erhalten. GPC (Gel Permeation Chromatography) ergibt  $M_n = 1730$ ;  $M_w = 1061$ ,  $M_w/M_n = 1,63$ . Weitere physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 21:** 1,1-Bis(dimesitylboryl)ferrocen



Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode D unter Verwendung der entsprechenden Edukte in

einer Ausbeute von 10% erhalten.

**Beispiel 22:** 1,4-Bis[bis(dinitromesityl)boryl]benzol

5  $R_1-R_4$  = Dinitromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,4$ -Phenylen

Zu einer Mischung von 13,9 ml (25,5 g, 0,26 mol) konzentrierter Schwefelsäure und 24,9 ml (37,8 g, 0,6 mol) Salpetersäure werden bei  $-78^\circ\text{C}$  2,87 g (0,005 mol) 1,4-Bis(dimesitylboryl)-benzol (=Verbindung aus Beispiel 1) während 25 Minuten in Portionen zugegeben. Die Mischung wird während 30 Minuten auf  $-40^\circ\text{C}$  erwärmen lassen. Danach wird vorsichtig solange Wasser zugegeben, bis die Reaktion nicht mehr exotherm verläuft. Der ausgefallene Feststoff wird filtriert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Nach dem Umkristallisieren aus Essigsäureethylester werden 0,55 g (0,0006 mol, d.h. 13 % der Theorie) eines weissen Feststoffes erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

15 **Beispiel 23:** 1,7-Bis[bis(chloromesityl)boryl]naphthyl

$R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,7$ -Naphthylen

Die Verbindung wird analog zu der oben beschriebenen Methode B hergestellt und in 57 % Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

20 **Beispiel 24:** 1,4-Bis[bis(dichloromesityl)boryl]benzol

$R_1-R_4$  = Dichloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,4$ -Phenylen

Die Verbindung wird analog zu der oben beschriebenen Methode B mit Bis(dichloromesityl)fluoroboran hergestellt und in 13 % Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

25 **Beispiel 25:** 1,6- und 1,8-Bis(dimesityl-boryl)-pyren (Gemisch aus der 1,6- und 1,8-Verbindung)

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,6$ - und 1,8-Pyrenyl

Die Verbindung wird analog zu der oben beschriebenen Methode C in THF bei  $-78^\circ\text{C}$  hergestellt und in 74 % Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 26:** 1,6- und 1,8-Bis[bis(chloromesityl)boryl]pyren (Gemisch aus der 1,6- und 1,8-Verbindung)

$R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,6$ - und 1,8-Pyrenyl

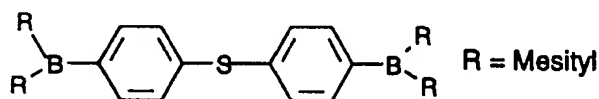
Die Verbindung wird analog zu der oben beschriebenen Methode C in THF bei  $-78^\circ\text{C}$  hergestellt und in 56 % Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 27:** Poly(4-butylphenyl)durylboran

40  $R_1, R_3 = 4$ -Butylphenyl;  $R_2, R_4 = \text{Duryl}$ ;  $n = 2-22$ ;  $X = 1,4$ -Duren

Die Verbindung wird analog zu der für Verbindung 20 beschriebenen Methode unter Verwendung von Diiododuren und Kalium-p-tert-butylphenyltrifluoroborat hergestellt und in 33% Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 angegeben.

45 **Beispiel 28:**



Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode C mit 4 Äquivalenten t-Butyllithium in THF bei  $-78^\circ\text{C}$  hergestellt und in einer Ausbeute von 77% erhalten. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 angegeben.

55 **Beispiel 29:** 3,5-Bis(dimesitylboryl)-1-trimethylsilyl-benzol

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1$ -trimethylsilyl-phen-3-yl-5-yl

## a) 1-Brom-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol

Zu einer Suspension von 3,14 g (0,01 mol) 1,3,5-Tribrombenzol in 50 ml Diethylether werden bei  $-78^{\circ}\text{C}$  6,25 ml (0,01 mol) 1,6M Butyllithium in Hexan während 5 Minuten gegeben. Die Reaktionsmischung wird während 2 Stunden bei  $-78^{\circ}\text{C}$  gerührt, wobei eine gelb-orange Suspension entsteht. 2,68 g (0,01 mol) festes Dimesitylfluoroboran werden zugegeben, und die Reaktionsmischung wird während ca. einer Stunde bis auf Raumtemperatur erwärmen lassen. Die Mischung wird dann mit 50 ml Hexan verdünnt und auf  $0^{\circ}\text{C}$  abgekühlt. Der entstehende Feststoff wird filtriert, mehrere Male mit kaltem Hexan gewaschen, danach mit Wasser und schliesslich mit Methanol solange gewaschen, bis der Feststoff farblos ist. Nach dem Trocknen werden 3,54 g (0,0073 mol; d.h. 73% d. Theorie) eines weissen Feststoffes erhalten (1,3-Dibromo-5-dimesitylboryl-benzol). Nach der Reinigung durch Chromatographie (Hexan;  $\text{SiO}_2$ ) wird ein Schmelzpunkt von  $190\text{--}191^{\circ}\text{C}$  erhalten.

Die Elementaranalyse für  $\text{C}_{24}\text{H}_{25}\text{BBr}_2$  ergibt:

C ber.: 59,55%; gef.: 59,52%

H ber.: 5,21%; gef.: 5,12%

Zur Herstellung von 1-Brom-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol wird 1,3-Dibromo-5-dimesitylborylbenzol erneut nach der oben beschriebenen Methode mit Butyllithium und Dimesitylfluoroboran umgesetzt. Die Ausbeute an 1-Brom-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol beträgt 76% d. Theorie. (Physikalische Daten vgl. Beispiel 32)

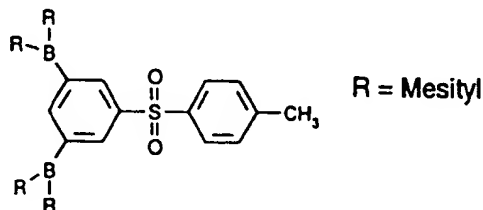
## b) 3,5-Bis(dimesitylboryl)-1-trimethylsilyl-benzol

Zu einer Lösung von 6,53 g (0,01 mol) 1-Brom-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol in 50 ml THF werden bei  $-78^{\circ}\text{C}$  6,25 ml (0,01 mol) einer 1,6M Lösung von Butyllithium in Hexan gegeben. Es wird 1,5 h bei  $-78^{\circ}\text{C}$  gerührt. Danach werden 2,0 ml (3,0 g; 0,015 mol) Trimethylsilyliodid während 10 Minuten zugegeben. Nach erneutem einstündigem Rühren bei  $-78^{\circ}\text{C}$  wird die Mischung auf Raumtemperatur erwärmen lassen und ca. 12 Stunden gerührt. Die Mischung wird dann mit Wasser verdünnt und zweimal mit je 50 ml Essigsäureethylester extrahiert. Trocknen mit Magnesiumsulfat und Einengen ergibt 7,15 g eines viskosen Öls. Nach der Reinigung mittels Chromatographie (Hexan,  $\text{SiO}_2$ ) werden 3,7 g (0,0058 mol, d.h. 58% d. Theorie) der Titelverbindung als weisser Feststoff erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

Beispiel 30: 3,5-Bis(dimesitylboryl)-1-diisopropylaminocarbonyl-benzol

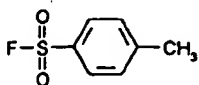
$\text{R}_1\text{--R}_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $\text{X} = 1\text{-diisopropylaminocarbonyl-phen-3-yl-5-yl}$

Die Verbindung wird analog zu der in Beispiel 29 beschriebenen Methode b) hergestellt, wobei  $\text{Cl}(\text{CO})\text{N}(\text{i-C}_3\text{H}_7)_2$  als Elektrophil eingesetzt wird. Durch Umkristallisieren aus Hexan wird das Produkt in 46% Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

Beispiel 31:

Die Verbindung wird analog zu der in Beispiel 29 beschriebenen Methode b) hergestellt, wobei





als Elektrophil eingesetzt wird. Reinigung durch Waschen in siedendem Hexan ergibt 62% Ausbeute. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 angegeben.

**Beispiel 32:** 1-Brom-3,5-bis(dimesitylboryl)benzol

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1$ -Brom-phen-3-yl-5-yl

Die Herstellung dieses Borans ist in Beispiel 29 Stufe a) beschrieben. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 enthalten.

**Beispiel 33:** 1-Brom-3,5-bis[bis(chloromesityl)boryl]benzol

$R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1$ -Brom-phen-3-yl-5-yl

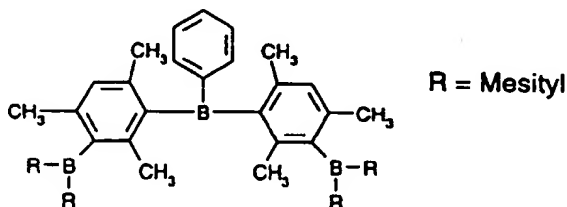
Diese Verbindung wird analog zu der in Beispiel 32 beschriebenen Verbindung unter Verwendung von Bis(chloromesityl)fluoroboran als Elektrophil hergestellt. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 34:** 1,3,5-Tris[bis(chloromesityl)boryl]benzol

$R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1$ -Bis(chloromesityl)boryl-phen-3-yl-5-yl

Die Verbindung wird entsprechend der Verbindung aus Beispiel 29 hergestellt, indem (Dichloromesityl)fluoroboran als Elektrophil sowohl in der Stufe a) als auch in der Stufe b) eingesetzt wird. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

**Beispiel 35:** Bis[3(dimesitylboryl)-2,4,6(trimethyl)-phenyl]-phenyl-boran



a) (1-Bromo-2,4,6-trimethylphenyl)-dimesityl-boran

Zu einer Suspension von 13,9 g (0,05 mol) Dibrommesitylen in 100 ml THF werden bei  $-78^\circ\text{C}$  67 ml (0,1 mol) einer 1,5M Lösung von t-Butyllithium in Pentan tropfenweise durch eine Spritze während 2,5 h gegeben. Nach weiterem 1,5 stündigem Rühren bei  $-78^\circ\text{C}$  wird festes Dimesitylfluoroboran zugegeben, die Reaktionsmischung während 2 Stunden auf Raumtemperatur erwärmen lassen und dann mit 200 ml Wasser verdünnt. Danach wird zweimal mit je 50 ml Essigsäureethylester extrahiert. Trocknen mit Magnesiumsulfat und Einengen ergibt einen beige-weißen Feststoff. Waschen mit siedendem Acetonitril ergibt 15,62 g (d.h. 70% d. Theorie) des gewünschten Borans. Elementaranalyse für  $\text{C}_{27}\text{H}_{32}\text{BBR}$  ergibt:

C ber.: 72,51%; C gef.: 72,78%; H ber.: 7,21%; H gef.: 7,30%.

b) Titelverbindung

Eine Lösung von 8,94 g (0,02 mol) der Verbindung aus Stufe a) in 50 ml THF wird bei  $-78^\circ\text{C}$  mit 12,5 ml (0,02 mol) einer 1,6M Lösung von Butyllithium in Hexan behandelt. Nach einstündigem Rühren bei  $-78^\circ\text{C}$  wird die rote Lösung mit 1,3 ml (1,39 g; 0,011 mol) Phenylidifluoroboran behandelt und während einer Stunde auf Raumtemperatur erwärmen lassen. Die Reaktionsmischung wird mit 100 ml Wasser verdünnt und mit Essigsäureethylester extrahiert. Trocknung über Magnesiumsulfat und Einengen ergibt einen weißen Feststoff. Nach Chromatographie (Hexan,  $\text{SiO}_2$ ) werden 4,14 g (0,0112 mol; d.h. 56% d. Theorie) des gewünschten Produktes erhalten. Physikalische Daten sind in der Tabelle

1 wiedergegeben.

Beispiel 36: 1,4-Bis[bis(chloromesityl)boryl]naphthalin

5  $R_1-R_4$  = Chloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,4$ -Naphthylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B mit Bis(chloromesityl)fluoroboran in 71% Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

Beispiel 37: 1,4-Bis(dimesitylboryl)naphthalin

10

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 1,4$ -Naphthylen

Die Verbindung wird nach der oben beschriebenen Methode B in 71% Ausbeute erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

15 Beispiel 38: 1,4,7-Tris(dimesitylboryl)naphthalin

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X = 7$ -Dimesitylboryl-napht-1-yl-4-yl

Die Verbindung wird entsprechend der oben beschriebenen Methode B hergestellt, jedoch mit drei aufeinanderfolgenden Zugaben von Butyllithium und Dimesitylfluoroboran. Sie wird in einer Ausbeute von 63% erhalten. Physikalische Daten sind der Tabelle 1 zu entnehmen.

20

Beispiel 39: 4,4'-Bis[bis(chloromesityl)boryl]-biphenyl

$R_1-R_4$  = Dichloromesityl;  $n = 1$ ;  $X = 4,4'$ -Biphenylen

25

Die Verbindung wird entsprechend der oben beschriebenen Methode B mit Bis(chloromesityl)fluoroboran in einer Ausbeute von 22% erhalten. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 zusammengestellt.

Beispiel 40: 1,3,5-Tris(dimesitylboryl)-benzol

30

$R_1-R_4$  = Mesityl;  $n = 1$ ;  $X =$  Dimesitylborylphen-3-yl-5-yl

Die Verbindung des Beispiels 40 wird analog zu der Verbindung aus Beispiel 29 hergestellt, indem dreimal mit Dimesitylfluoroboran behandelt wird. Die Ausbeute beträgt 73%. Physikalische Daten sind in der Tabelle 1 erfasst.

35

40

45

50

55

Tabelle 1: Borane

Verb. aus Bsp.	Schmelz- punkt [°C]	<sup>1</sup> H-NMR in CDCl <sub>3</sub> bei 300 Hz δ [ppm] J [Hz]
1	253-255	7.43 (s,4); 6.79(8); 2.28 (s,12); 1.98 (s,24)
2	*	7.63-7.18 (m,14); 6.83 (s,4); 2.30 (s,6); 2.05 (s,12)
3	232-233	7.45 (d,2,J=7.8); 7.39 (d,2,J=7.8); 6.89 (s,2); 6.80 (s,4); 2.37 (s,6); 2.29 (s,6); 2.06 (s,6); 1.97 (s,18)
4	248-250	7.40 (s,4); 6.90 (s,4); 2.37 (s,12); 2.06 (s,12); 1.97 (s,12)
5	172-173	7.54 (d,2,J=7.4); 7.52 (s,1); 7.29 (t,1,J=7.4); 6.78 (s,8); 2.27 (s,12); 1.94 (s,24)
6	143-145	7.29 (s,1); 7.19 (d,2,J=9.1); 6.75 (s,8); 2.27 (s,12); 1.94 (s,24)
7	68-70	7.60 (d,1,J=7.4); 7.52 (d,1,J=7.4); 7.33 (s,1); 7.31 (t,1,J=7.4); 6.83 (m,2); 6.75 (s,4); 2.35 (m,6); 2.26 (s,6); 2.05 (s,3); 2.02 (s,3); 1.96 (s,3); 1.95 (s,12); 1.92 (s,3)
8	254-255	7.64 (d,4,J=8.1); 7.58 (d,4,J=8.1); 6.83 (s,8); 2.31 (s,12); 2.03 (s,24)
9	228-232	7.67-7.53 (m,8); 6.93 (s,2); 6.83 (s,4); 2.39 (s,6); 2.31 (s,6); 2.12 (s,6); 2.03 (s,12); 2.03 (s,6)
10	234-236	7.46 (s,8); 6.80 (s,8); 4.07 (s,4); 2.29 (s,12); 1.96 (s,24)
11	208-209	7.73 (d,4,J=7.8); 7.53 (d,4,J=7.8); 6.80(s,8); 2.30 (s,12); 2.00 (s,24)

Verb. aus Bsp.	Schmelz- punkt [°C]	<sup>1</sup> H-NMR in CDCl <sub>3</sub> bei 300 Hz δ [ppm] J [Hz]
12	>250	7.74 (s,4); 7.63 (d,4,J=8.2); 7.60 (d,4,J=8.2); 6.84 (s,8); 2.32 (s,12); 2.04 (s,24)
13	192-197	7.44 (s,4); 7.64 (d,4,J=8.2); 7.56 (d,4,J=8.2); 6.93 (s,4); 2.40 (s,12); 2.13 (s,12); 2.03 (s,12)
14	210-220	7.49-7.41 (m,4); 7.30 (d,4,J=11.0); 7.08 (d,4,J=11.0); 6.80 (s,8); 2.30 (s,12); 1.97 (s,24)
15	>250	7.95 (d,2,J=8.3); 7.42 (d,2,J=6.5); 7.15 (dd,2,J=8.3 und 6.5), 6.77 (br s,8) 2.29 (s,12); 1.93 (br s, 24)
16	>250	7.92 (br d,2,J=8.3); 7.41 (br d,2, J=6.6); 7.18 (br dd,2,J=8.3 und 6.6);6.89 (br s,2); 6.87 (br s,2); 2.37 (s,12); 2.10 (br s,12); 1.94 (br s,12)
17	248-250	8.00 (s,1); 7.88 (m,1); 7.75 (d,1,J=8.2); 7.49-7.41 (m,3); 6.74 (s,4); 6.62 (br s,4); 2.31 (s,6); 2.25 (s,6); 1.80 (s,12); 1.76 (br s,12)
18	247-250	8.06 (m,2); 7.67 (m,2); 7.41-7.25 (m,4); 7.18-7.10 (m,8); 6.86 (br s,2); 6.66 (br s,2); 2.27 (s,6); 2.17 (br s,6); 2.08 (s,6); 1.67 (br s,6)
19	259-260	7.97 (m,4); 7.02 (m,4); 6.74 (br s,8); 2.19 (s,12); 2.08 (br s,12); 1.63 (br s,12)
20	184-185	7.51-7.24 (m,5); 6.80 (m,1); 2.00 (br s,6); 1.83 (br s,3)
21	>250	6.75 (s,8); 4.74 (br s,4); 4.42 (br s,4); 2.28 (s,36)
22	>230	7.66 (s,4); 2.33 (s,12); 2.08 (s,24)
23	224-227	7.94 (d,1,J=8);7.90 (br s,1); 7.77 (d,1,J=8); 7.55-7.40 (m,3); 6.87 (s,4); 2.40 (s,6); 2.35 (s,6); 2.10-1.40 (br m,24)
24	*	7.30 (s,4); 2.50 (s,12); 2.00 (s,24)
25	>230	**
26	>230	**
27	145-150	7.50-7.40 (m,2); 7.30-7.10 (m,2); 2.67 (br t,2); 2.07 (br s,12);1.65 (br q,2); 1.36 (br q,2); 0.93 (t,3,J=7)
28	210-211	7.44 (d,4,J=8); 7.28 (d,4,J=8); 6.81 (s,8); 2.29 (s,12); 2.00 (s,24)

Verb. aus Bsp.	Schmelz- punkt [°C]	<sup>1</sup> H-NMR in CDCl <sub>3</sub> bei 300 Hz δ [ppm] J [Hz]
29	151-155	7.81 (s,2); 7.50 (s,1); 6.80 (s,8), 2.34 (s,12); 2.01 (s,24); 0.19 (s,9)
30	210-211	7.47 (s,3); 6.72 (s,8); 3.79 (br s,1) 3.39 (br s,1); 2.26 (s,12); 1.93 (s,24); 1.45 (br s,6); 0.98 (br s,6)
31	212-213	8.03 (s,2); 7.64 (d,2,J=8); 7.53 (s,1); 7.25 (d,2,J=8); 6.71 (s,8); 2.44 (s,3); 2.28 (s,12); 1.82 (s,24)
32	207-208	7.65 (s,2); 7.38 (s,1); 6.74 (s,8); 2.27 (s,12); 1.93 (s,24)
33	167-169	7.65 (s,2); 7.16 (s,1); 6.85 (2s,4); 2.35 (2s,12); 2.03 (s,6); 2.02 (s,6); 1.95 (s,6); 1.94 (s,6)
34	178-184	7.40 (s,3); 6.79 (s,6); 2.33 (s,18); 1.98 (s,18); 1.89 (s,18)
35	210-211	7.45-7.35 (m,3); 7.28 (d,2,J=7.5); 6.72 (s,8); 6.66 (s,2); 2.57 (s,6); 2.24 (s,6); 2.05-1.87 (viele s,42)
36	>230	7.79 (br m,2); 7.35 (s,2); 7.24-7.20 (m,2); 6.86 (br d,4); 2.36 (s,12); 2.30-1.70 (br d,24)
37	210-212	7.87-7.84 (m,2); 7.37 (s,2); 7.20-7.15 (m,2); 6.75 (s,8); 2.27 (s,12); 1.95 (br s,24)
38	158-165	7.90 (d,1,J=2); 7.68 (d,1,J=9); 7.40 (d,1,J=7); 7.37 (d,1,J=7); 7.24 (dd,1,J=9); 6.77 (2s,12); 2.28 (2s,18); 1.95 (br s,36)
39	>250	7.64 (d,4,J=8); 7.55 (d,4,J=8); 6.92 (s,4); 2.39 (s,12); 2.12 (s,12); 2.02 (s,12)
40	220-225	7.50 (s,3); 6.65 (s,12); 2.23 (s,18); 1.89 (s,36)

\* der Wert wurde nicht bestimmt

\*\* wurde nicht gemessen, da Verbindungen unlöslich

## II. Herstellung der Borate

Beispiel 1b: Herstellung des Tetramethylammonium-butylborates der Verbindung aus Beispiel 1.

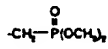
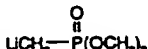

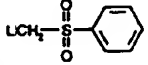
*Methode F:* Zu einer gerührten Lösung von 8,6 g (0,015 mol) 1,4-Bis(dimesitylboryl)benzol in 80 ml THF wird während 15 Minuten bei 0°C 1 Äquivalent Butyllithium (0,015 mol) in Hexan gegeben. Die Reaktionsmischung wird auf Raumtemperatur erwärmen lassen und dann im Vakuum eingedunstet. Der Rückstand wird mit 80 ml einer Mischung aus Methanol und Wasser im Verhältnis 4:1 behandelt und filtriert, um nichtabreagiertes Bisboran zu entfernen. Ein Überschuss Tetramethylammoniumchlorid wird zugegeben, worauf ein weißer Feststoff ausfällt. Filtration und Trocknung ergeben 5,0 g (47 % d. Theorie) des Titelproduktes.

*Methode G:* Das Borat kann auch ohne Isolierung der Zwischenprodukte direkt aus dem 1,4-Dibrombenzol über Methode B erhalten werden. Dabei wird nach dem zweiten Erwärmen auf Raumtemperatur die Reaktionsmischung mit zusätzlichem THF verdünnt, um eine homogene Lösung zu erhalten. Das Tetramethylammoniumborat wird dann gemäss der Methode F in einer Ausbeute von 78% d. Theorie erhalten.

Weitere Beispiele: Die der Verbindungen der Beispiele 1a-h, 2a-f, 3a-d, 4a-h, 5a-c, 6a,7a-d, 8a-l, 9a-b, 10a, 12a-d, 13a, 14a-b, 15a-f, 16a-c, 17a-b, 18a-b, 20a, 23a, 24a, 28a, 29a, 34a-b, 35a, 36a, 37a, 38a, 39a-d, 40a sind der Tabelle 2 zu entnehmen. Ebenfalls dort aufgelistet sind die jeweilige Herstellungsmethode und physikalischen Daten.

Tabelle 2: Borate

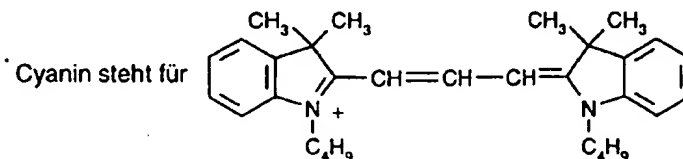
Bsp.	Boran Verb. aus Bsp.	Art des Borats	Gegenion	Äquivalente Base	Herstellungsmethode	Schmelzbereich [°C]	Ausbeute [%]	<sup>11</sup> B-NMR 160 Hz δ [ppm]
1a	1	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	#	78	-9.61
1b	1	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F, G	215-219	47;78	-8.35
1c	1	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	229-231	91	-8.71
1d	1	Butyl	Cyanin <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	102-111	87	-8.25
1e	1	Butyl	QTX <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	160-170	82	-8.52
1f	1	Phenyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	>230	81	-5.96
1g	1	Phenyl	Cyanin <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	120-123	33	#
1h	1	Diphenyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	LiC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	>230	59	-1.96
2a	2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> Si-CH <sub>2</sub>	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 (CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> Si-CH <sub>2</sub> Li	F	130-170	80	-9.50
2b	2	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	128-132	77	-9.45
2c	2	s-Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 s-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	136-152	29	-6.57

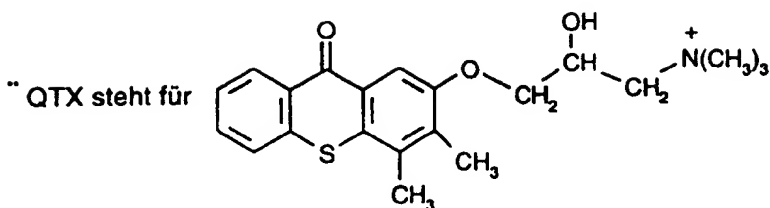
Bsp.	Boran Verb. aus Bsp.	Art des Borats	Gegenion	Äquivalente Base	Her- stel- lungs- me- thode	Schmelz- bereich [°C]	Aus- beute [%]	<sup>11</sup> B- NMR 160 Hz δ [ppm]
2d	2	Benzyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 BenzylLi	F	>250	89	-8.03
2e	2		Li <sup>+</sup>		F	192-195	69	-10.21
2f	2		N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>		F	140-142	85	-9.62
3a	3	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	170-172	100	-8.92 -9.76
3b	3	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	172-182	86	-7.38 -8.18
3c	3	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	180-184	87	-8.72 -9.77
3d	3	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	224-225	22	-7.59 -8.61
4a	4	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	180-188	82	-8.60
4b	4	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	162-172	80	-7.40
4c	4	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	179-180	98	-8.84
4d	4	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	230-232	61	-7.64
4e	4	Butyl	Cyanin <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	110-124	89	-7.64
4f	4	Butyl	QTX <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	154-161	84	-7.67
4g	4	Phenyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	200-205	75	-5.20
4h	4	Phenyl	Cyanin <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	138-140	72	-5.23
5a	5	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	210-220	100	-9.62
5b	5	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	150-160	36	-8.73
5c	5	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	185-187	52	-8.16
6a	6	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	>230	86	-9.91
7a	7	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	138-140	25	-8.77 -9.72
7b	7	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	138-149	82	#
7c	7	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	223-233	69	-8.18 -9.28
7d	7	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	139-145	66	#
8a	8	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	210-215	100	-9.63
8b	8	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	172-184	65	-8.74

Bsp.	Boran Verb. aus Bsp.	Art des Borats	Gegenion	Äquivalente Base	Her- stel- lungs- me- thode	Schmelz- bereich [°C]	Aus- beute [%]	<sup>11</sup> B- NMR 160 Hz δ [ppm]
8c	8	Butyl	N(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	78-80	53	-8.71
8d	8	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	>270	71	-9.67
8e	8	Dimethyl	2 N(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	159-160	69	-9.68
8f	8	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	265-267	63	-8.46
8g	8	Dibutyl	2 N(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	225-227	52	-8.82
8h	8	Butyl	Cyanin	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	105-109	60	-8.30
8i	8	Butyl	QTX	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	153-165	75	-8.30
8j	8	Phenyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	>250	74	-6.23
8h	8	Butyl	Cyanin	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	105-109	60	-8.30
8k	8	Phenyl	Cyanin	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	147-157	63	-6.23
8l	8	Diphenyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	LiC <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	>230	39	-2.52
9a	9	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	150-170	55	-9.06 -9.96
9b	9	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	#	81	-9.08 -10.01
10a	10	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	#	#	#
12a	12	Methyl	N(C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	165-167	58	-9.99
12b	12	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	>230	58	-8.41
12c	12	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	205-210	66	-8.77
12d	12	Butyl	Cyanin	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	103-110	41	-8.35
13a	13	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	#	26	#
14a	14	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> Li	F	160-180	62	-10.09
14b	14	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	160-180	63	-8.84
15a	15	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	CH <sub>3</sub> Li	F	230-235	86	-9.23
15b	15	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	152-165	62	-7.35
15c	15	Dimethyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 CH <sub>3</sub> Li	F	>230	37	-8.82
15d	15	Dibutyl	2 N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	2 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	168-173	23	-7.28
15e	15	Butyl	Cyanin	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	125-157	48	-7.40
15f	15	Butyl	QTX	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	146-156	38	-7.42



Bsp.	Boran Verb. aus Bsp.	Art des Borats	Gegenion	Äquivalente Base	Her- stel- lungs- me- thode	Schmelz- bereich [°C]	Aus- beute [%]	<sup>11</sup> B- NMR 160 Hz δ [ppm]
16a	16	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	149-157	80	-6.03
16b	16	Butyl	Cyanin	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	120-129	78	-6.23
16c	16	Butyl	QTX	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	146-152	81	-6.42
17a	17	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	>230	26	-9.91
17b	17	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	230-232	47	-7.35
18a	18	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	199-200	74	-7.83
18b	18	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	115-120	81	-7.18
20a	20	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	0,5 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li- pro Äquiv. Bor	F	179-180	40	-8.62
23a	23	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	>220	57	#
24a	24	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	141-142	15	#
28a	28	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	>250	81	-8.45
29a	29	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	125-130	74	-8.38
34a	34	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	130-160	81	-9.16
34b	34	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	150-157	82	-7.69
35a	35	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	170-185	62	-8.55
36a	36	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	186-190	35	-7.91
37a	37	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	152-155	31	#
38a	38	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	145-150	43	-7.06
39a	39	Methyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 CH <sub>3</sub> Li	F	184-199	52	-8.72
39b	39	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	185-195	53	-7.55
39c	39	Phenyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	227-230	64	#
39d	39	Phenyl	Cyanin	1 C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> Li	F	153-167	52	-5.45
40a	40	Butyl	N(CH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> <sup>+</sup>	1 C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> Li	F	198-199	75	-8.82





10 \*\*\* die genaue Stellung der Butylgruppen im Polyborat ist nicht bestimmt worden.

# die Werte wurden nicht bestimmt

### 15 III. Anwendungsbeispiele

#### Beispiel 41: Reaktivität der Polyborate in einer Resistformulierung

Durch Mischen der folgenden Komponenten wird eine photohärtbare Formulierung hergestellt:

- 20 10,0 g Dipentaerythritol-Monohydroxy-Pentaacrylat, @SR 399, Sartomer Co., Berkshire, GB  
 15,0 g Tripropylenglycol-Diacrylat, Sartomer Co., Berkshire, GB  
 15,0 g N-Vinylpyrrolidon, Fluka  
 10,0 g Trimethylolpropantriacrylat, Degussa  
 25 50,0 g Urethan-Acrylat @Actylan AJ20, Société National des Poudres et Explosifs  
 0,3 g Verlaufshilfsmittel @Byk 300, Byk-Mallinckrodt

Portionen dieser Zusammensetzung werden mit 0,4 oder 1,6%, bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung, des erfindungsgemässen Polyborat-Photoinitiators vermischt. Alle Operationen werden unter Rotlicht durchgeführt. Die mit Polyborat versetzten Proben werden auf eine 300 µm Aluminiumfolie aufgetragen. Die Stärke der Trockenschicht ist 60 µm. Auf diesen Film wird eine 76 µm dicke Polyesterfolie aufgebracht und auf diese ein standardisiertes Testnegativ mit 21 Stufen unterschiedlicher optischer Dichte (Stouffer Keil) aufgelegt. Die Probe wird mit einer zweiten UV-transparenten Folie abgedeckt und auf einer Metallplatte mittels Vakuum angepresst. Die Belichtung erfolgt in einer ersten Testreihe während 5 Sekunden, in einer zweiten während 10 und in einer dritten während 20 Sekunden im Abstand von 30 cm mittels einer 4kW Xenonlampe. Nach der Belichtung werden die Folien und die Maske entfernt und die belichtete Schicht in einem Ultraschallbad bei 23°C in Ethanol 10 Sekunden lang entwickelt. Die Trocknung erfolgt bei 40°C während 5 Minuten in einem Umluftofen. Die Empfindlichkeit des verwendeten Initiatorsystems wird durch die Angabe der letzten klebefrei abgebildeten (d.h. polymerisierten) Keilstufe charakterisiert. Je höher die Zahl der Stufen ist, desto empfindlicher ist das getestete System. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 3 zusammengefasst.

Tabelle 3

Verbindung aus Beispiel	Konzentration [%]	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
		5 s	10 s	20 s
1a	0,4	2	4	7
1b	0,4	4	6	9
1c	0,4	3	5	8
3a	1,6	4	6	9
3b	1,6	5	7	10
4a	1,6	5	7	10
4b	0,4	5	7	9
4b	1,6	5	7	10
6a	1,6	2	4	7

Tabelle 3 (fortgesetzt)

Verbindung aus Beispiel	Konzentration [%]	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
		5 s	10 s	20 s
8a	1,6	5	7	10
8b	1,6	7	9	12
8d	1,6	3	5	8
8f	1,6	6	8	11
8g	1,6	3	5	8
9a	1,6	6	8	11
9b	1,6	3	5	8
12b	1,6	3	5	8
12c	1,6	4	6	9
14a	1,6	2	5	8
14b	1,6	4	6	9
15a	1,6	5	7	9
15b	1,6	7	9	12
16a	1,6	8	10	13
17a	1,6	4	6	9
17b	1,6	6	9	12
18a	1,6	3	5	7

**Beispiel 42: Reaktivität der Polyborate in einer Resistformulierung**

In eine wie in Beispiel 41 beschriebene Formulierung werden jeweils 1,6%, bezogen auf, die Gesamtmenge der Formulierung, des zu prüfenden Photoinitiators eingearbeitet. Die Probenbereitung, Belichtung und die Entwicklung der Probe erfolgt ebenfalls analog der in Beispiel 41 beschriebenen Methode, wobei jedoch die Belichtung jeweils 20 Sekunden lang erfolgt. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 4 aufgelistet.

Tabelle 4

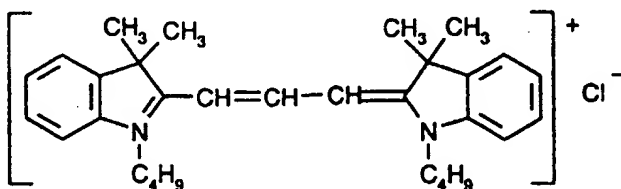
Verbindung aus Beispiel	Konzentration [%]	Zahl der abgebildeten Stufen nach 20 s Belichtung
8j	1,6	7
13a	1,6	10
20a	1,6	8
28a	1,6	11
34a	1,6	8
36a	1,6	15
38a	1,6	15
39a	1,6	12
39b	1,6	12
39c	1,6	7
23a	1,6	13

**Beispiel 43:** Reaktivität der Polyborate in Kombination mit einem Farbstoff in einer Resistformulierung

Durch Mischen der folgenden Komponenten wird eine photohärtbare Formulierung hergestellt:

- 10,0 g Dipentaerythritol-Monohydroxy-Pentaacrylat, @SR 399, Sartomer Co., Berkshire, GB  
 15,0 g Tripropylenglycol-Diacrylat, Sartomer Co., Berkshire, GB  
 15,0 g N-Vinylpyrrolidon, Fluka  
 10,0 g Trimethylolpropantriacrylat, Degussa  
 50,0 g Urethan-Acrylat @Actylan AJ20, Société National des Poudres et Explosifs  
 0,3 g Verlaufshilfsmittel @Byk 300, Byk-Mallinckrodt

Portionen dieser Zusammensetzung werden mit 0,4%, bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung, des erfindungsgemässen Polyborat-Photoinitiators und 0,3% des Farbstoffs mit folgender Struktur vermischt:



Alle Operationen werden unter Rotlicht durchgeführt. Die mit Polyborat versetzten Proben werden auf eine 300 µm Aluminiumfolie aufgetragen. Die Stärke der Trockenschicht ist 60 µm. Auf diesen Film wird eine 76 µm dicke Polyesterfolie aufgebracht und auf diese ein standardisiertes Testnegativ mit 21 Stufen unterschiedlicher optischer Dichte (Stouffer Keil) aufgelegt. Die Probe wird mit einer zweiten UV-transparenten Folie abgedeckt und auf einer Metallplatte mittels Vakuum angepresst. Die Belichtung erfolgt in einer ersten Testreihe während 5 Sekunden, in einer zweiten während 10 und in einer dritten während 20 Sekunden im Abstand von 30 cm mittels einer 4kW Xenonlampe. Nach der Belichtung werden die Folie und die Maske entfernt und die belichtete Schicht in einem Ultraschallbad bei 23°C in Ethanol 10 Sekunden lang entwickelt. Die Trocknung erfolgt bei 40°C während 5 Minuten in einem Umluftofen. Die Empfindlichkeit des verwendeten Initiatorsystems wird durch die Angabe der letzten klebefrei abgebildeten (d.h. polymerisierten) Keilstufe charakterisiert. Je höher die Zahl der Stufen ist, desto empfindlicher ist das getestete System. Die Ergebnisse sind in Tabelle 5 dargestellt.

Tabelle 5

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
	5 s	10 s	20 s
1a	11	13	16
1b	11	13	17
3a	10	12	15
3b	11	13	16
4a	9	11	14
4b	10	12	15
6a	7	13	17

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
	5 s	10 s	20 s
8b	13	16	19
8f	12	14	17
8g	13	15	21
9a	11	13	16
9b	10	15	16
12b	9	12	15
12c	16	18	20
14a	9	14	17
14b	4	7	20
15a	14	17	20
15b	14	17	20
17a	11	16	18
17b	14	17	20

**Beispiel 44:** Reaktivität der Polyborate in Kombination mit einem Farbstoff in einer Resistformulierung

In eine wie in Beispiel 43 beschriebene Formulierung werden jeweils 0,4%, bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung, des zu prüfenden Photoinitiators, sowie 0,3% des in Beispiel 43 beschriebenen Farbstoffs eingearbeitet. Die Probenbereitung, Belichtung und die Entwicklung der Probe erfolgt ebenfalls analog der in Beispiel 43 beschriebenen Methode, wobei jedoch die Belichtung jeweils 20 Sekunden lang erfolgt. Die Ergebnisse sind in Tabelle 6 wiedergegeben.

**Tabelle 6**

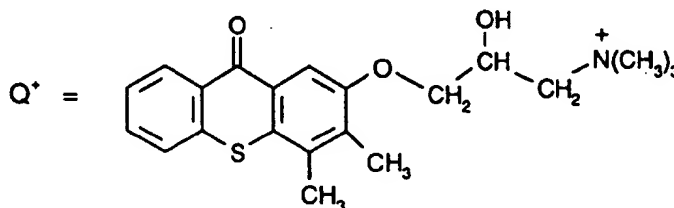
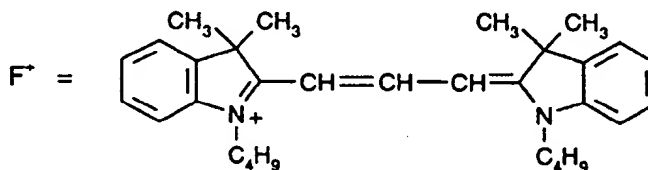
Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen nach 20 s	Bleichverhalten*
2b	13	-
2c	14	-
2d	14	-
13a	17	b
20a	17	b

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen nach 20 s	Bleichverhalten*
28a	17	b
29a	17	b
34a	12	-
34b	12	-
35a	15	b
36a	17	b
38a	18	b
39a	17	b
39b	17	b
40a	16	b
23a	18	b

\* b = bleicht aus (visuelle Prüfung)

- = ein Ausbleichen wird nicht beobachtet, dies schliesst jedoch nicht aus, daß es nicht auftritt, sondern bedeutet nur, daß es bei der visuellen Prüfung nicht bemerkt wird

Beispiel 45: Reaktivität von Farbstoff-Polyboratsalzen in einer Resistformulierung In eine Formulierung wie in Beispiel 41 beschrieben werden die erfindungsgemässen Farbstoff-Polyboratsalze in einer Konzentration von 0,3%, bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung, eingearbeitet. Der Farbstoff fungiert in diesen Verbindungen als Gegenkation zum Polyboratanion. Die Verbindungen enthalten die Farbstoffkationen F<sup>+</sup> oder Q<sup>+</sup>:



Die Probenbereitung und Härtung der Proben erfolgt ebenfalls wie in Beispiel 41 beschrieben. Die Ergebnisse sind in Tabelle 7 aufgelistet.

Tabelle 7

Verbindung aus Beispiel	Kation	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von			Bleichverhalten*
		5 s	10 s	20 s	
1d	F <sup>+</sup>	12	15	16	b
4e	F <sup>+</sup>	9	12	15	-
8h	F <sup>+</sup>	12	14	17	-
12d	F <sup>+</sup>	11	14	17	b
15e	F <sup>+</sup>	13	15	18	b
16b	F <sup>+</sup>	11	13	16	-
1e	Q <sup>+</sup>	8	10	12	-
4f	Q <sup>+</sup>	7	9	12	-
8i	Q <sup>+</sup>	8	10	12	-
15f	Q <sup>+</sup>	8	10	12	-
16c	Q <sup>+</sup>	7	9	11	-

\* b = bleicht aus (visuelle Prüfung)

- = ein Ausbleichen wird nicht beobachtet, dies schliesst jedoch nicht aus, daß es nicht auftritt, sondern bedeutet nur, daß es bei der visuellen Prüfung bemerkt wird

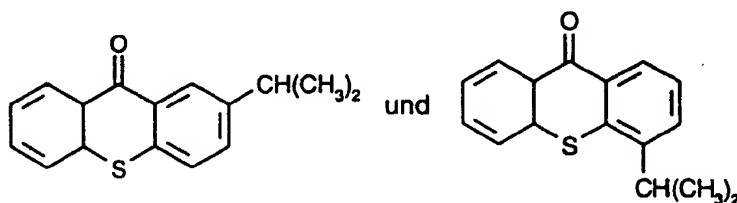
**Beispiel 46:** Reaktivität von Farbstoff-Polyboratsalzen in einer Resistformulierung Es wird verfahren wie in Beispiel 45, wobei jedoch die Belichtungszeit 20 Sekunden beträgt. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 8 wiedergegeben.

Tabelle 8

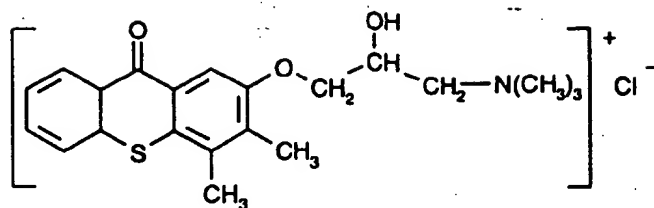
Verbindung aus Beispiel	Anzahl der abgebildeten Stufen
1g	11
4h	9
8k	12
39d	8

**Beispiel 47:** Reaktivität von Polyboraten in Kombination mit Elektronenakzeptoren Es wird eine Formulierung wie in Beispiel 43 beschrieben bereit. Portionen der Zusammensetzung werden mit 0,4% des zu testenden Photoinitiators und 0,3% einer Substanz A, B, C, D oder E versetzt.

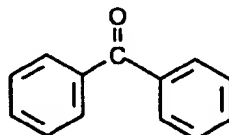
A: @Quantacure ITX, International Bio-Synthetics Mischung aus



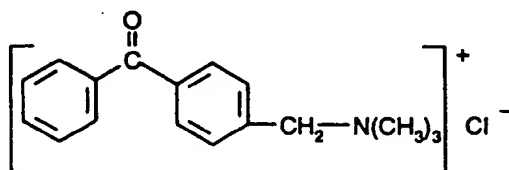
B: @Quantacure QTX, International Bio-Synthetics



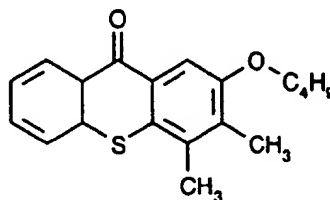
C: Benzophenon



D: Quantacure BTC, International Bio-Synthetics



E: Thioxanthonderivat



Die Bereitung der Proben und die Härtung erfolgen ebenfalls analog zu Beispiel 43. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 9 dargestellt.

Tabelle 9

Verbindung aus Beispiel	Elektronenakzeptor	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
		5 s	10 s	20 s
4b	A	5	7	10
15a	A	5	7	9
4b	B	6	8	10
15a	B	4	6	9
4b	C	5	7	10
15a	C	4	6	8
4b	D	5	7	10
15a	D	5	7	10



Tabelle 9 (fortgesetzt)

Verbindung aus Beispiel	Elektronenakzeptor	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
		5 s	10 s	20 s
4b	E	7	9	12
15a	E	7	9	11

**Beispiel 48:** Polyborane als Elektronenakzeptoren in einer Resistformulierung Es wird eine Formulierung wie in Beispiel 43 beschrieben bereit. Portionen der Zusammensetzung werden mit 0,4% Tetramethylammonium-triphenylbutylborat und 0,3% eines Polyborans gemäss der vorliegenden Anmeldung versetzt.

Die Bereitung der Proben und die Härtung erfolgen ebenfalls analog zu Beispiel 43. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 10 wiedergegeben.

Tabelle 10

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen nach Belichtungszeiten von		
	5 s	10 s	20 s
1	1	3	7
8	3	6	9

**Beispiel 49:** Polyborane als Elektronenakzeptoren in einer Resistformulierung Es wird eine Formulierung wie in Beispiel 43 beschrieben bereit. Portionen der Zusammensetzung werden mit 2% der Verbindung aus Beispiel 1 und 1,5% eines Elektronendonors versetzt.

Die Bereitung der Proben und die Härtung erfolgt ebenfalls analog zu Beispiel 43. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 11 wiedergegeben.

Tabelle 11

Elektronendonator	Zahl der abgebildeten Stufen nach 20 s Belichtung
N-Methyldiethanolamin	5
Triphenylphosphin	3
2,5-Diisopropyldimethylanilin	2

**Beispiel 50:** Kombinationen von Polyboraten mit Monoboraten

Es wird eine photohärtbare Zusammensetzung hergestellt durch Mischen der folgenden Komponenten:

37,64 g	®Sartomer SR 444, Pentaerythritol-triacrylat, (Sartomer Company, Westchester)
10,76 g	®Cymel 301, Hexamethoxymethylmelamin (American Cyanamid, USA)
47,30 g	®Carboset 525, thermoplastisches Polyacrylat mit Carboxylgruppen (B.F.Goodrich)
4,30 g	Polyvinylpyrrolidon PVP (GAF, USA)
100,00 g	dieser Zusammensetzung werden mit
319,00 g	Methylenchlorid und
30,00 g	Methanol vermischt.

Proben dieser Zusammensetzung werden mit jeweils 0,68% eines erfindungsgemässen Polyborates und 0,68% Tetramethylammonium N-butyltriphenylborat bezogen auf den Festkörpergehalt, durch einstündiges Rühren bei Raumtemperatur vermischt. Alle Operationen werden unter Rotlicht ausgeführt. Die mit Initiator versetzten Proben werden auf eine 300 µm Aluminiumfolie (10 x 15 cm) aufgetragen. Das Lösungsmittel wird zunächst durch 5-minütiges Trocknen bei Raumtemperatur und darauffolgende Erwärmung auf 60°C während 15 Minuten im Umluftofen entfernt, woraus eine Trockenschichtstärke von 35 µm resultiert. Auf die flüssige Schicht wird eine 76 µm dicke Polyesterfolie gelegt und auf diese ein standardisiertes Testnegativ mit 21 Stufen verschiedener optischer Dichte (Stouffer-Keil) aufgebracht. Mit einer zweiten UV-transparenten Folie wird die Probe abgedeckt und mittels Vakuum auf einer Metallplatte angepresst. Die Probe wird dann mit einer 4kW Xenon Lampe im Abstand von 30 cm 40 Sekunden lang belichtet. Nach

der Belichtung werden die Folien und die Maske entfernt, die belichtete Schicht in einem Ultraschallbad 240 Sekunden mit einer 1%igen wässrigen Lösung von Natriumcarbonat entwickelt und anschliessend bei 60°C 15 Min im Umluftofen getrocknet. Die Empfindlichkeit des verwendeten Initiatorsystems wird durch die Angabe der letzten klebefrei abgebildeten Keilstufe charakterisiert. Je höher die Zahl der Stufen ist, desto empfindlicher ist das System. Eine Erhöhung um zwei Stufen bedeutet dabei etwa eine Verdopplung der Härtungsgeschwindigkeit. Die Ergebnisse sind in Tabelle 12 angegeben.

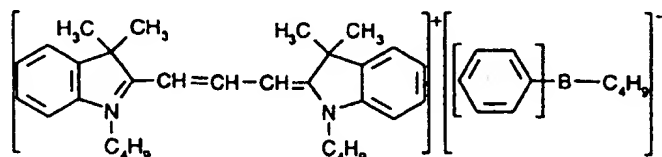
Tabelle 12:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufen
39a	11
8b	8

**Beispiel 51:** Kombinationen von Farbstoff-Boratsalzen mit Polyboranen Es wird eine photohärtbare Zusammensetzung hergestellt durch Mischen der folgenden Komponenten:

37,64 g	®Sartomer SR 444, Pentaerythritol-triacrylat, (Sartomer Company, Westchester)
10,76 g	®Cymel 301, Hexamethoxymethylmelamin (American Cyanamid, USA)
47,30 g	®Carboset 525, thermoplastisches Polyacrylat mit Carboxylgruppen (B.F. Goodrich)
4,30 g	Polyvinylpyrrolidon PVP (GAF, USA)
100,00 g	dieser Zusammensetzung werden mit
319,00 g	Methylenchlorid und
30,00 g	Methanol vermischt.

Proben dieser Zusammensetzung werden mit jeweils 0.3% eines erfindungsgemässen Polyboranes und 0.3% des folgenden Farbstoff-Boratsalzes bezogen auf den Festkörpergehalt, durch einstündiges Rühren bei Raumtemperatur vermischt. Farbstoff-Boratsalz:



Alle Operationen werden unter Rotlicht ausgeführt. Die mit Initiator versetzten Proben werden auf eine 300 µm Aluminiumfolie (10 x 15 cm) aufgetragen. Das Lösungsmittel wird zunächst durch 5-minütiges Trocknen bei Raumtemperatur und darauffolgende Erwärmung auf 60°C während 15 Minuten im Umluftofen entfernt, woraus eine Trockenschichtstärke von 35 µm resultiert. Auf die flüssige Schicht wird eine 76 µm dicke Polyesterfolie gelegt und auf diese ein standardisiertes Testnegativ mit 21 Stufen verschiedener optischer Dicht (Stouffer-Keil) aufgebracht. Mit einer zweiten UV-transparenten Folie wird die Probe abgedeckt und mittels Vakuum auf einer Metallplatte angepresst. Die Probe wird dann mit einer 4kW Xenon Lampe im Abstand von 30 cm 40 Sekunden lang belichtet. Nach der Belichtung werden die Folien und die Maske entfernt, die belichtete Schicht in einem Ultraschallbad 240 Sekunden mit einer 1%igen wässrigen Lösung von Natriumcarbonat entwickelt und anschliessend bei 60°C 15 Min im Umluftofen getrocknet. Die Empfindlichkeit des verwendeten Initiatorsystems wird durch die Angabe der letzten klebefrei abgebildeten Keilstufe charakterisiert. Je höher die Zahl der Stufen ist, desto empfindlicher ist das System. Eine Erhöhung um zwei Stufen bedeutet dabei etwa eine Verdopplung der Härtungsgeschwindigkeit. Die Ergebnisse sind in Tabelle 13 angegeben.

Tabelle 13:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe
8	17

**Beispiel 52:** Farbstoff-Polyboratsalze in einer Resistformulierung und mit einem Ar<sup>+</sup> Laser als Lichtquelle

In eine Formulierung wie in Beispiel 41 beschrieben werden die erfindungsgemässen Farbstoff-Polyboratsalze in einer Konzentration von 0,3% bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung eingearbeitet. Der Farbstoff fungiert als Gegenion zum Polyboratanion und entspricht dem Farbstoffkation F (siehe Beispiel 45). Die Probenvorbereitung und das Entwickeln erfolgt wie im Beispiel 41 beschrieben, zur Belichtung wird jedoch ein Ar<sup>+</sup> Laser (UNIPHASE 1583, Strahldurchmesser 0,65 mm, Divergenz 0,95 mrad) mit monochromatischem Licht der Wellenlänge 488 nm und einer Leistung von 20 mW verwendet. Der Laserstrahl mit einem Durchmesser von ca. 2,5 mm wird mit einer Geschwindigkeit von 24 mm/s über einen auf der Probe fixierten Stouffer Keil mit 21 Stufen bewegt. Nach dem Entwickeln bleibt eine Linie unterschiedlicher Breite und Länge stehen. Zur Auswertung wird diejenige Stufenzahl angegeben bei der noch eine gehärtete Linie zu sehen ist. Die Ergebnisse sind in Tabelle 14 wiedergegeben.

Tabelle 14:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe	Bleichverhalten *
15e	8	b
8h	9	-
1d	9	b
12d	10	b

\* b = bleicht aus (visuelle Prüfung)

- = ein Ausbleichen wird nicht beobachtet, dies schliesst jedoch nicht aus, daß es nicht auftritt, sondern bedeutet nur, daß es bei der visuellen Prüfung nicht bemerkt wird

**Beispiel 53:** Kombinationen von Farbstoffen mit Polyboraten in einer Resistformulierung und mit einem Ar<sup>+</sup> Laser als Lichtquelle

In eine Formulierung wie in Beispiel 41 beschrieben werden 0,4 % des erfindungsgemässen Polyboratsalzes und 0,3% des Farbstoffes aus Beispiel 43 bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung eingearbeitet. Die Probenvorbereitung, Belichtung, Entwicklung und Auswertung erfolgt auf die im Beispiel 52 beschriebene Art und Weise. Die Ergebnisse sind in Tabelle 15 wiedergegeben.

Tabelle 15:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe	Bleichverhalten *
12c	11	b

\* b = bleicht aus (visuelle Prüfung)

**Beispiel 54:** Kombinationen von Farbstoffen mit Polyboraten in einer Resistformulierung und mit einem frequenzverdoppelten Nd/YAG Laser als Lichtquelle

In eine Formulierung wie in Beispiel 41 beschrieben werden die erfindungsgemässen Farbstoff-Polyboratsalze in einer Konzentration von 0,3% bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung eingearbeitet. Der Farbstoff fungiert als Gegenion zum Polyboratanion und entspricht dem Farbstoffkation F (siehe Beispiel 45). Die Probenvorbereitung und das Entwickeln erfolgt wie im Beispiel 41 beschrieben, zur Belichtung wird jedoch ein frequenzverdoppelter Nd/YAG Laser (COHERENT DPSS 532-50, Strahldurchmesser 0,7 mm, Divergenz <1,3mrad) mit monochromatischem Licht der Wellenlänge 532 nm und eine Leistung von 50 mW verwendet. Der Laserstrahl mit einem Durchmesser von ca. 3,3 mm wird mit einer Geschwindigkeit von 6 mm/s über einen auf der Probe fixierten Stouffer Keil mit 21 Stufen bewegt. Nach dem Entwickeln bleibt eine Linie unterschiedlicher Breite und Länge stehen. Zur Auswertung wird diejenige Stufenzahl angegeben bei der noch eine gehärtete Linie zu sehen ist. Die Ergebnisse sind in Tabelle 16 wiedergegeben.

Tabelle 16:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe	Bleichverhalten
15e	13	b
8h	13	-

Tabelle 16: (fortgesetzt)

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe	Bleichverhalten
1d	12	b
12d	12	b
* b = bleicht aus (visuelle Prüfung) - = ein Ausbleichen wird nicht beobachtet, dies schliesst jedoch nicht aus, daß es nicht auftritt, sondern bedeutet nur, daß es bei der visuellen Prüfung nicht bemerkt wird		

**Beispiel 55:** Kombinationen von Farbstoffen mit Polyboraten in einer Resistformulierung und mit einem frequenzverdoppelten Nd/YAG Laser als Lichtquelle

In eine Formulierung wie in Beispiel 41 beschrieben werden das erfindungsgemässe Polyboratsalz aus Beispiel 12c in einer Konzentration von 0.4% und 0.3% des Farbstoffes aus Beispiel 43, bezogen auf die Gesamtmenge der Formulierung, eingearbeitet. Die Probenvorbereitung, Belichtung, Entwicklung und Auswertung erfolgt auf die im Beispiel 53 beschriebene Art und Weise. Die Ergebnisse sind in der Tabelle 17 dargestellt.

Tabelle 17:

Verbindung aus Beispiel	Zahl der abgebildeten Stufe
12c	12

**Beispiel 56:** Polyborate als thermische Initiatoren

Zu der in Beispiel 41 beschriebenen Formulierung wurden 0,3% der erfindungsgemässen Polyborate zugegeben und ca 15 mg davon in DSC-Pfännchen eingewogen (unter Rotlicht). Danach wurde mit Hilfe eines Mettler DSC 30 die Exothermie der Härtingsreaktion bei einer Aufheizrate von 10 Grad pro Minute bestimmt. Die Anfangstemperatur ( $T_A$ ) und Peaktemperatur ( $T_P$ ) der Exothermen wurden bestimmt. Diejenigen Initiatoren, bei denen die Anfangs- oder Peaktemperatur unter den Werten für die reine Formulierung liegen sind thermische Initiatoren. Die Ergebnisse sind in Tabelle 18 zusammengefasst.

Tabelle 18:

Verbindung	$T_A$ [°C]	$T_P$ [°C]
Formulierung	135	145
38 a	110	120

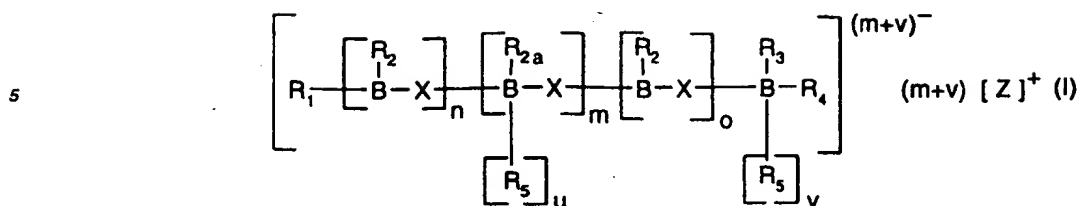
**Beispiel 57:** Polyborate in Kombination mit Elektronenakzeptoren als thermische Initiatoren Zu der in Beispiel 41 beschriebenen Formulierung wurden 0,3% der erfindungsgemässen Polyborate und 0.4% des Elektronenakzeptors A aus Beispiel 47 zugegeben und ca 10 mg davon in DSC-Pfännchen eingewogen (unter Rotlicht). Danach wurde mit Hilfe eines Mettler DSC 30 die Exothermie der Härtingsreaktion bei einer Aufheizrate von 10 Grad pro Minute bestimmt. Die Anfangstemperatur ( $T_A$ ) und Peaktemperatur ( $T_P$ ) der Exothermen wurden bestimmt. Diejenigen Initiatoren, bei denen Die Anfangs- oder Peaktemperatur unter den Werten für die reine Formulierung liegen sind thermische Initiatoren. Die Ergebnisse sind in Tabelle 19 zusammengefasst.

Tabelle 19:

Verbindung	Elektronenakzeptoren	$T_A$ [°C]	$T_P$ [°C]
Formulierung	-	135	145
38 a	A	113	127
38a	A	110	-

## Patentansprüche

### 1. Verbindungen der Formel I



worin

n und o für eine Zahl von 0 bis 50 stehen,

m eine Zahl von 1-50 ist,

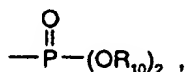
u und v 0 oder 1 sind, wobei mindestens einer der Indices u oder v 1 bedeutet,

$R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$  und  $R_4$  unabhängig voneinander für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

p 0, 1 oder 2 ist;

q 0 oder 1 ist;

$R_5$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Naphthyl- $C_1$ - $C_3$ -Alkyl bedeutet; wobei die Reste  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Naphthyl- $C_1$ - $C_3$ -Alkyl unsubstituiert oder mit  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,



$SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind, oder  $R_5$  für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff steht, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind, wobei mindestens einer der Reste  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  oder  $R_5$  einen in ortho-Stellung zu der Bindung zum Boratom substituierten Phenylrest oder anderen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt,

$R_5$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ , OH,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,

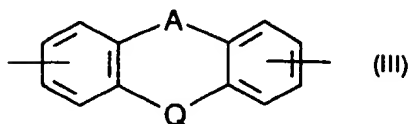
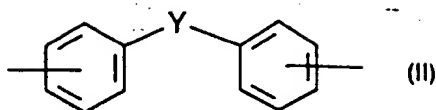
$R_{7a}$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

X  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl, welches unsubstituiert oder mit  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ , Halogen oder  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  substituiert ist bedeutet, oder X  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl, welches durch eine oder mehrere Gruppen -O-, - $S(O)_p$ - oder - $NR_{18}$ - unterbrochen ist, bedeutet,

oder X  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl oder  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl ist, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind, oder wobei diese Reste durch eine oder mehrere Gruppen -O-, - $S(O)_p$ - oder - $NR_{18}$ - unterbrochen sind, oder X für einen zweiwertigen aromatischen Kohlenwasserstoffrest steht, wobei dieser Rest unsubstituiert oder mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert ist;

oder X für einen Rest der Formeln II oder III

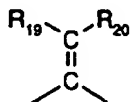


steht;

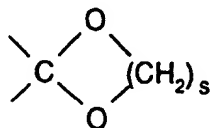
$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind;

$R_{18}$  eine der Bedeutungen von  $R_6$  hat oder Wasserstoff ist,

$Y$   $-(CH_2)_r$ ,  $-C(O)-$ ,  $-NR_{18}-$ ,  $-O-$ ,  $-S(O)_p$ ,  $-CR_{19}R_{20}-$ ,



oder



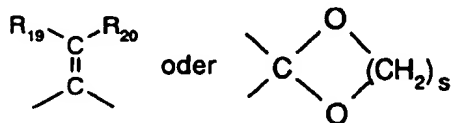
ist

$r$  für 1, 2 oder 3 steht;

$s$  für 2 oder 3 steht;

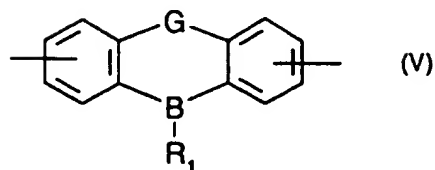
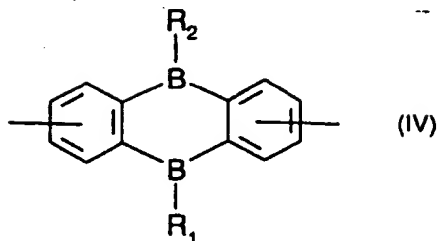
$R_{19}$  und  $R_{20}$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl sind oder  $R_{19}$  und  $R_{20}$  zusammen mit dem C-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

$A$  und  $Q$  unabhängig voneinander eine Einfachbindung,  $-(CH_2)_r$ ,  $-CH=CH-$ ,  $-C(O)-$ ,  $-NR_{18}-$ ,  $-S(O)_p$ ,



bedeuten;

oder die Reste  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  oder  $X$  Brücken bilden, wobei Reste der Formeln (IV) oder (V)



20 entstehen, worin

G für  $-(CH_2)_t-$ ,  $-CHCH-$ ,  $-C(O)-$ ,  $-NR_{18}-$ ,  $-O-$  oder  $-S(O)_p-$  steht und

t 0, 1 oder 2 ist,

25 wobei die Reste der Formeln (II), (III), (IV) und (V) unsubstituiert sind oder an den aromatischen Ringen mit  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$  oder Halogen substituiert sind und wobei an die Phenylringe der Formeln (II), (III), (IV) und (V) weitere Phenylringe anneliert sein können;

mit der Massgabe, dass  $R_1$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$  und  $R_4$  nicht alle gleichzeitig 1-Naphthyl bedeuten, wenn X für Phenylen oder 4,4'-Biphenylen steht; und

30 Z für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann.

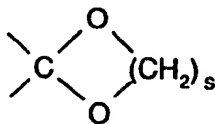
## 2. Verbindungen nach Anspruch 1, worin

n und o gleich 0 sind,

35 m für die Zahl 1 steht,

$R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$  und  $R_4$  mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl und/oder Halogen, insbesondere Chlor, substituiertes Phenyl bedeuten,  $R_5$   $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl,  $(C_1$ - $C_4$ -Alkyl) $_3$ Si- $CH_2$ - oder Phenyl ist,

40 X unsubstituiertes Phenylen, mit Halogen, insbesondere Fluor, substituiertes Phenylen, Biphenylen, o- oder p-Terphenylen, Naphthylen, Phenanthrylen, Ferrocenylen oder einen Rest der Formel II darstellt, worin Y  $-C(O)-$  oder



bedeutet,

s gleich 2 ist und

50 Z für Tetraalkylammonium steht.

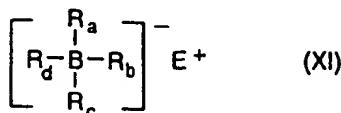
## 3. Zusammensetzung enthaltend

55 (a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und

(b) mindestens eine Verbindung der Formel I wie in Anspruch 1 definiert.

## 4. Zusammensetzung nach Anspruch 3 enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens einen Elektronenakzeptor (c).

5. Zusammensetzung nach Anspruch 3, enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens eine Verbindung der Formel XI



worin

$R_a$ ,  $R_b$ ,  $R_c$  und  $R_d$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Trimethylsilylmethyl, Phenyl, einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl, Allyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cydoalkyl oder gesättigte oder ungesättigte heterozyclische Reste stehen, wobei die Reste Phenyl, anderer aromatischer Kohlenwasserstoff, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, gesättigter oder ungesättigter heterozyclischer Rest unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

$p$  0, 1 oder 2 ist;

$q$  0 oder 1 ist;

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ ,  $OH$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,

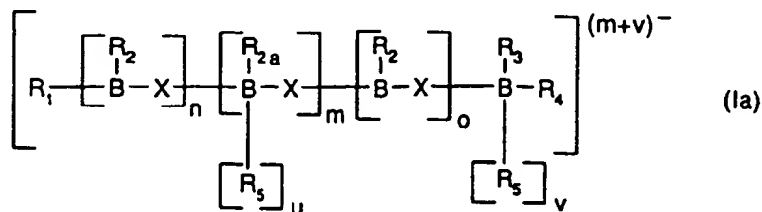
$R_{7a}$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind; und  $E$  für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann.

6. Zusammensetzung nach Anspruch 3, enthaltend neben der Komponente (b) noch einen weiteren Photoinitiator (d) und/oder weitere Additive.
7. Zusammensetzung nach Anspruch 3, enthaltend zusätzlich zu den Komponenten (a) und (b) mindestens einen neutralen, anionischen oder kationischen Farbstoff oder eine Thioxanthonverbindung und eine Oniumverbindung.
8. Zusammensetzung nach Anspruch 7, enthaltend zusätzlich einen radikalischen Photoinitiator, insbesondere eine  $\alpha$ -Aminoketonverbindung.
9. Zusammensetzung enthaltend

- (a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und  
(b) mindestens ein Polyborat-Anion der Formel Ia

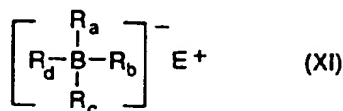


worin die Reste  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_{2a}$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_5$  und  $X$ , sowie  $n$ ,  $m$ ,  $o$ ,  $u$  und  $v$  wie in Anspruch 1 definiert sind, und



(c) ein Farbstoff-, Sulfonium- oder Iodonium-Kation.

10. Zusammensetzung nach Anspruch 9, enthaltend zusätzlich mindestens eine weitere Boratverbindung der Formel XI



worin

$R_a$ ,  $R_b$ ,  $R_c$  und  $R_d$  unabhängig voneinander für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, Trimethylsilylmethyl, Phenyl, einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylphenyl, Allyl, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,  $C_2$ - $C_6$ -Alkenyl,  $C_2$ - $C_8$ -Alkynyl,  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl oder gesättigte oder ungesättigte heterozyclische Reste stehen, wobei die Reste Phenyl, anderer aromatischer Kohlenwasserstoff, Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, gesättigter oder ungesättigter heterozyclischer Rest unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6$  oder/und  $NR_8R_9$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6$ ,  $S(O)_pR_7$ ,  $OS(O)_2R_7$ ,  $NR_8R_9$ ,  $C(O)OR_6$ ,  $C(O)NR_8R_9$ ,  $C(O)R_{10}$ ,  $SiR_{11}R_{12}R_{13}$ ,  $BR_{14}R_{15}$ ,  $P(O)_qR_{16}R_{17}$  oder Halogen substituiert sind,

$p$  0, 1 oder 2 ist;

$q$  0 oder 1 ist;

$R_6$  und  $R_7$  unsubstituiertes oder mit  $COOR_{7a}$ ,  $OH$ ,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl, unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl oder unsubstituiertes oder 1- bis 5-fach mit  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkoxy oder Halogen substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl sind,

$R_{7a}$  für  $C_1$ - $C_{12}$ -Alkyl steht;

$R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ ,  $R_{11}$ ,  $R_{12}$ ,  $R_{13}$ ,  $R_{14}$  und  $R_{15}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind, oder  $R_8$  und  $R_9$  zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden oder  $R_{14}$  und  $R_{15}$  zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

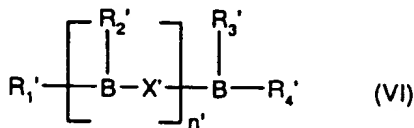
$R_{16}$  und  $R_{17}$  unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von  $R_6$  haben oder  $C_3$ - $C_{12}$ -Cycloalkyl sind; und  $E$  für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann.

11. Zusammensetzung nach Anspruch 3, enthaltend mindestens ein Borat der Formel I und mindestens einen Farbstoff, der während oder nach der Bestrahlung seine Farbe verändert oder verliert, wobei dieser Farbstoff auch als Kation Bestandteil der Verbindung der Formel I sein kann.

12. Verwendung von in Anspruch 1 definierten Verbindungen als Photoinitiatoren für die Photopolymerisation ethylenisch ungesättigter Verbindungen.

13. Photoinitiator enthaltend

A) mindestens ein Boran der Formel VI



worin

$n'$  für eine Zahl von 1 bis 50 steht,

$R_1'$ ,  $R_2'$ ,  $R_3'$  und  $R_4'$  für Phenyl oder einen anderen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit unsubstituiertem oder mit Halogen,  $OR_6'$  oder/und  $NR_8'R_9'$  substituiertem  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $OR_6'$ ,  $S(O)_pR_7'$ ,  $OS(O)_2R_7'$ ,  $NR_8'R_9'$ ,  $C(O)OR_6'$ ,  $C(O)NR_8'R_9'$ ,  $C(O)R_{10}'$ ,  $SiR_{11}'R_{12}'R_{13}'$ ,

BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder/und P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert sind;  
wobei mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>', R<sub>2</sub>', R<sub>3</sub>' oder R<sub>4</sub>' einen in ortho-Stellung zu der Bindung zum Boratom substituierten Phenylrest oder einen anderen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest stellt;

p' für eine Zahl von 0 bis 2 steht;

R<sub>6</sub>' und R<sub>7</sub>' unabhängig voneinander unsubstituiertes oder mit COOR<sub>7a</sub>, OH, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy, CN oder Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, Phenyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl bedeuten, wobei die Reste Phenyl oder Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl unsubstituiert oder 1 bis 5 mal mit C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkoxy oder Halogen substituiert sind,

R<sub>7a</sub> für C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl steht;

R<sub>8</sub>', R<sub>9</sub>', R<sub>10</sub>', R<sub>11</sub>', R<sub>12</sub>', R<sub>13</sub>', R<sub>14</sub>' und R<sub>15</sub>' unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R<sub>6</sub>' haben oder C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkyl sind, oder R<sub>8</sub>' und R<sub>9</sub>' zusammen mit dem N-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring, der zusätzlich noch O- oder S-Atome enthalten kann, bilden, oder R<sub>14</sub>' und R<sub>15</sub>' zusammen mit dem B-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

R<sub>16</sub>' und R<sub>17</sub>' unabhängig voneinander eine der Bedeutungen von R<sub>10</sub>' haben;

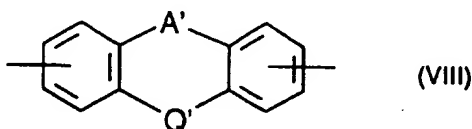
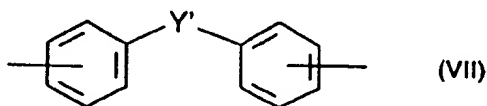
q' 0 oder 1 ist und

X' C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen, welches unsubstituiert oder mit OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert ist, bedeutet;

oder X' C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkylen, welches durch eine oder mehrere Gruppen -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>'- unterbrochen ist, bedeutet,

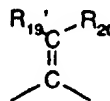
oder X' C<sub>3</sub>-C<sub>12</sub>-Cycloalkylen oder C<sub>2</sub>-C<sub>9</sub>-Alkenylen ist, wobei diese Reste unsubstituiert oder mit OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert sind, oder wobei diese Reste durch eine oder mehrere Gruppen -O-, -S(O)<sub>p</sub>- oder -NR<sub>18</sub>'- unterbrochen sind,

oder X' für einen zweiwertigen aromatischen Kohlenwasserstoffrest steht, wobei dieser Rest unsubstituiert oder mit C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, OR<sub>6</sub>', S(O)<sub>p</sub>R<sub>7</sub>', OS(O)<sub>2</sub>R<sub>7</sub>', NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)OR<sub>6</sub>', C(O)NR<sub>8</sub>'R<sub>9</sub>', C(O)R<sub>10</sub>', SiR<sub>11</sub>'R<sub>12</sub>'R<sub>13</sub>', BR<sub>14</sub>'R<sub>15</sub>', Halogen oder P(O)<sub>q</sub>R<sub>16</sub>'R<sub>17</sub>' substituiert ist; oder X' für einen Rest der Formeln VII oder VIII

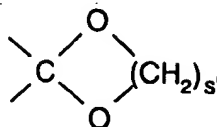


steht, worin

Y' -(CH<sub>2</sub>)<sub>r</sub>-, -C(O)-, -NR<sub>18</sub>'-, -O-, -S(O)<sub>p</sub>-, -CR<sub>19</sub>'R<sub>20</sub>'-,



oder



bedeutet;

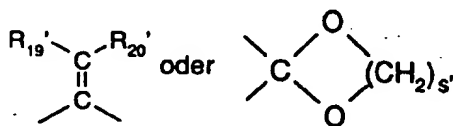
$r'$  für 1, 2 oder 3 steht;

$s'$  für 2 oder 3 steht;

$R_{18}'$  eine der Bedeutungen von  $R_6'$  hat oder Wasserstoff ist;

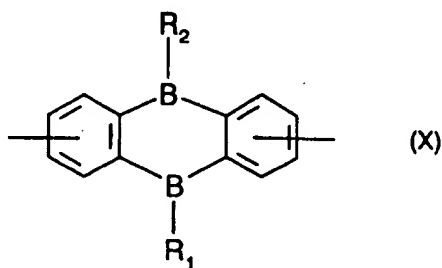
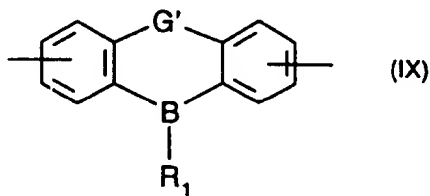
$R_{19}'$  und  $R_{20}'$   $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder Phenyl sind oder  $R_{19}'$  und  $R_{20}'$  zusammen mit dem C-Atom, an welches sie gebunden sind, einen 5- oder 6-gliedrigen Ring bilden;

$A'$  und  $Q'$  unabhängig voneinander eine Einfachbindung,  $-(CH_2)_{r'}$ -,  $-CH=CH-$ -,  $-C(O)-$ -,  $-NR_{18}'$ - oder  $-S(O)_p$ -.

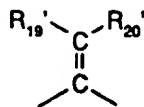


bedeuten;

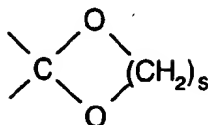
oder die Reste  $R_1'$ ,  $R_2'$ ,  $R_3'$ ,  $R_4'$  oder  $X'$  Brücken bilden, wobei Reste der Formeln (IX) oder (X)



$G'$  für  $-(CH_2)_{r'}$ -,  $-CHCH-$ -,  $-C(O)-$ -,  $-NR_{18}'$ -,  $-O-$ -,  $-S(O)_p$ -.



oder



steht; und

t' 0,1 oder 2 ist, entstehen,

wobei die Reste der Formeln (VII), (VIII), (IX) und (X) unsubstituiert oder an den aromatischen Ringen mit  $OR_6'$ ,  $S(O)_pR_7'$ ,  $OS(O)_2R_7'$ ,  $NR_8'R_9'$ ,  $C(O)OR_6'$ ,  $C(O)NR_8'R_9'$ ,  $C(O)R_{10}'$ ,  $SiR_{11}'R_{12}'R_{13}'$ ,  $BR_{14}'R_{15}'$  oder Halogen substituiert sind und wobei an die Phenylringe der Formeln (VII), (VIII), (IX) und (X) weitere Phenylringe anneliert sein können; und

B) mindestens eine Elektronendonator-Verbindung.

14. Photoinitiator nach einem der Ansprüche 13, der zusätzlich zu den Komponenten A) und B) mindestens eine Elektronenakzeptor-Verbindung (c) enthält.

15. Zusammensetzung enthaltend

(a) mindestens eine ethylenisch ungesättigte photopolymerisierbare Verbindung und

(b) mindestens einen Photoinitiator nach einem der Ansprüche 13-14.

16. Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 3-11 oder 15, enthaltend 0,05 bis 15, insbesondere 0,2 bis 5 Gew.-%, der Komponente (b), bezogen auf die Zusammensetzung.

17. Verwendung einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 3-11 oder 15 zur Herstellung von pigmentierten und nichtpigmentierten Lacken, Pulverlacken, Druckfarben, Druckplatten, Klebern, Dentalmassen, Lichtwellenleitern, optischen Schaltern, Farbprüfsystemen, Glasfaserkabelbeschichtungen, Siebdruckschablonen, Resistmaterialien, Verbundmassen, zur Verkapselung elektrischer und elektronischer Bauteile, zur Herstellung von magnetischen Aufzeichnungsmaterialien, zur Herstellung von dreidimensionalen Objekten mittels Stereolithographie, für photographische Reproduktionen, sowie als Bildaufzeichnungsmaterial, insbesondere für holographische Aufzeichnungen.

18. Beschichtetes Substrat, das auf mindestens einer Oberfläche mit einer Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 3-11 oder 15 beschichtet ist.

19. Verfahren zur photographischen Herstellung von Reliefabbildungen, dadurch gekennzeichnet, dass ein beschichtetes Substrat nach Anspruch 18 bildmässig belichtet wird oder mittels eines beweglichen Laserstrahls (ohne Maske) belichtet wird und die unbelichteten Anteile danach mit einem Lösemittel entfernt werden.

20. Verwendung der Verbindungen der Formel I als Initiator für die thermische Polymerisation von Verbindungen mit ethylenisch ungesättigten Doppelbindungen.



(11) **EP 0 775 706 A3**

(12) **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(84) Veröffentlichungstag A3:  
27.08.1997 Patentblatt 1997/35

(51) Int Cl.<sup>6</sup>: **C07F 5/02, C08F 2/50,  
G03F 7/029; C07F 7/08,  
C07F 17/02**

(43) Veröffentlichungstag A2:  
28.05.1997 Patentblatt 1997/22

(21) Anmeldenummer: **96810802.7**

(22) Anmeldetag: **15.11.1996**

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
**AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL**

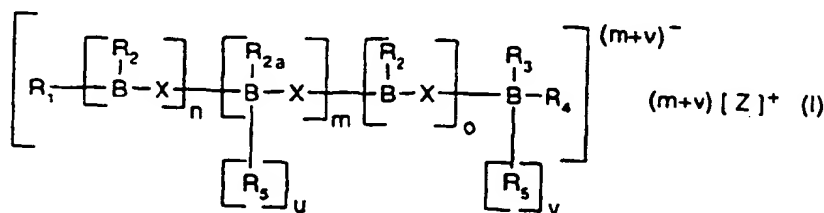
(30) Priorität: **24.11.1995 CH 3341/95**

(71) Anmelder: **Ciba Specialty Chemicals Holding Inc.  
4057 Basel (CH)**

(72) Erfinder:  
• **Cunningham, Allan Francis**  
1723 Marly (CH)  
• **Kunz, Martin**  
79588 Efringen-Kirchen (DE)  
• **Kura, Hisatoshi**  
Takarazuka, Hyogo 665 (JP)

(54) **Borat Photoinitiatoren aus Polyboranen**

(57) Verbindungen der Formel I



worin n und o für eine Zahl von 0 bis 50 stehen, m eine Zahl von 1-50 ist, u und v 0 oder 1 sind, wobei mindestens einer der Indices u oder v 1 bedeutet, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>2a</sub>, R<sub>3</sub> und R<sub>4</sub> z.B. unabhängig voneinander aromatische Kohlenwasserstoffe stehen, R<sub>5</sub> wenn n und o für die Zahl 0 stehen, z.B. C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl bedeutet und wenn n und/oder o grösser als 0 sind oder wenn n und o für die Zahl 0 stehen und gleichzeitig nur ein Index u oder v 1 bedeutet, kann R<sub>5</sub> zusätzlich z.B. für einen aromatischen Kohlenwasserstoff stehen, wobei mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>2a</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> oder R<sub>5</sub> einen in ortho Stellung zum Boratom sterisch gehinderten aromatischen Kohlenwasserstoffrest darstellt, X z.B. C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, Phenyl, Biphenyl usw. ist und Z für einen Rest steht, welcher positive Ionen bilden kann, sind geeignet als Photoinitiatoren, sowohl die Verbindungen als solche, als auch ihre Kombination mit Farbstoffen oder anderen Elektronenakzeptoren. Ausserdem besitzen die Polyboranvorstufen dieser Borate zusammen mit Boratsalzen photoinitierende Eigenschaften.

EP 0 775 706 A3



Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 96 81 0802

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.6)
D,Y	Z. CHEM. (ZECEAL);66; VOL.6 (11); PP.435-6, KARL-MARX-UNIV.;LEIPZIG; GER., XP000645842 HOLZAPFEL H ET AL: "Quaternäre bororganische Verbindungen; VI. Verbindungen des Typs Me2(R3BR'BR3)" * das ganze Dokument *	1,2	C07F5/02 C08F2/50 G03F7/029 C07F7/08 C07F17/02
Y	ACTA CHIM. (BUDAPEST) (ACASA2);69; VOL.61 (4); PP.421-7; KARL-MARX-UNIV.;LEIPZIG; GER., XP000645841 NENNING P ET AL: "Quaternäre bororganische Verbindungen" * das ganze Dokument *	1,2	
D,Y	US 3 311 662 A (ROBERT M. WASHBURN) * das ganze Dokument *	1,2	
D,A	US 5 055 372 A (MICHAEL S. SHANKLIN) * das ganze Dokument *	1-12, 16-20	
D,A	EP 0 368 629 A (THE MEAD CORP.) * das ganze Dokument *	1-12, 16-20	
D,A	EP 0 223 587 A (THE MEAD CORP.) * das ganze Dokument *	1-12, 16-20	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenamt DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 13.März 1997	Prüfer BESLIER, L
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE		I : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentedokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtchriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur			

EPO FORM 1503 (12.81) (P04C01)



Europäisches Patentamt

### GEBÜHRENPFLICHTIGE PATENTANSPRÜCHE

Die vorliegende europäische Patentanmeldung enthielt bei ihrer Einreichung mehr als zehn Patentansprüche.

- ☐ Alle Anspruchsgebühren wurden innerhalb der vorgeschriebenen Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.
- ☐ Nur ein Teil der Anspruchsgebühren wurde innerhalb der vorgeschriebenen Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für die ersten zehn sowie für jene Patentansprüche erstellt für die Anspruchsgebühren entrichtet wurden,  
nämlich Patentansprüche:
- ☐ Keine der Anspruchsgebühren wurde innerhalb der vorgeschriebenen Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für die ersten zehn Patentansprüche erstellt.

### MANGELNDE EINHEITLICHKEIT DER ERFINDUNG

Nach Auffassung der Recherchenabteilung entspricht die vorliegende europäische Patentanmeldung nicht den Anforderungen an die Einheitlichkeit der Erfindung; sie enthält mehrere Erfindungen oder Gruppen von Erfindungen, nämlich

Siehe Ergänzungsblatt -B-

- ☐ Alle weiteren Recherchegebühren wurden innerhalb der gesetzten Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.
- ☐ Nur ein Teil der weiteren Recherchegebühren wurde innerhalb der gesetzten Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für die Teile der Anmeldung erstellt, die sich auf Erfindungen beziehen, für die Recherchegebühren entrichtet worden sind.  
nämlich Patentansprüche:
- ☒ Keine der weiteren Recherchegebühren wurde innerhalb der gesetzten Frist entrichtet. Der vorliegende europäische Recherchenbericht wurde für die Teile der Anmeldung erstellt, die sich auf die zuerst in den Patentansprüchen erwähnte Erfindung beziehen,  
nämlich Patentansprüche: 1-12, 16-19 (teilweise), 20

**MANGELNDE EINHEITLICHKEIT DER ERFINDUNG**

Nach Auffassung der Recherchenabteilung entspricht die vorliegende europäische Patentanmeldung nicht den Anforderungen an die Einheitlichkeit der Erfindung; sie enthält mehrere Erfindungen oder Gruppen von Erfindungen, nämlich:

1. Patentansprüche 1-12, 16-19 (teilweise), 20  
Mono- oder Polyborat-Verbindungen der Formel I, die enthaltende  
Zusammensetzungen und deren Verwendung
2. Patentansprüche 13-15, 16-19 (teilweise)  
Photoinitiator enthaltend mindestens eine Boran der Formel VI  
und mindestens eine Elektronendonator-Verbindung, die enthaltende  
Zusammensetzungen und deren Verwendung